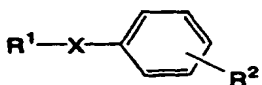


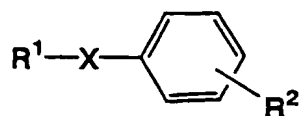
PCT

世界知的所有権機関  
国際事務局

特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類7 <b>A61K 31/69, A61P 3/02, 3/10, 5/30, 9/10, 29/00, 35/00, 37/06, C07F 5/02</b>	<b>A1</b>	(11) 国際公開番号 <b>WO00/43016</b>  (43) 国際公開日 2000年7月27日(27.07.00)
(21) 国際出願番号 PCT/JP00/00285  (22) 国際出願日 2000年1月21日(21.01.00)  (30) 優先権データ 特願平11/14261 1999年1月22日(22.01.99) JP 特願平11/280257 1999年9月30日(30.09.99) JP  (71) 出願人 ; および (72) 発明者 遠藤泰之(ENDO, Yasuyuki)[JP/JP] 〒253-0027 神奈川県茅ヶ崎市ひばりが丘2番47-303号 コスモ茅ヶ崎ベルセーナ Kanagawa, (JP)  (74) 代理人 今村正純, 外(IMAMURA, Masazumi et al.) 〒104-0031 東京都中央区京橋一丁目5番5号 KRFビル5階 Tokyo, (JP)		(81) 指定国 AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, ZG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW, 欧州特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG), ARIPO特許 (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM)  添付公開書類 国際調査報告書
(54)Title: <b>DICARBA-closo-DODECABORANE DERIVATIVES</b>  (54)発明の名称 <b>ジカルバークロゾードデカボラン誘導体</b>  <div style="text-align: center;">  </div> <div style="text-align: right;">(1)</div>  (57) Abstract Drugs containing as the active ingredient compounds represented by general formula (I) or physiologically acceptable salts thereof (I): wherein R <sup>1</sup> is dicarba-closo-dodecaboranyl which may be substituted with lower alkyl, lower alkenyl, carboxyl, or the like; R <sup>2</sup> is carboxyl, lower alkoxycarbonyl, or hydroxyl; and X is a single bond or a connecting group, e.g., -CO-Y <sup>1</sup> - [wherein Y <sup>1</sup> is oxygen or -N(R <sup>3</sup> )- (wherein R <sup>3</sup> is hydrogen or lower alkyl)].		

下記的一般式 (I):



〔式中、R<sup>1</sup>は低級アルキル基、低級アルケニル基、カルボキシ基などの置換基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボランニール基を示し；R<sup>2</sup>はカルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、又はヒドロキシ基を示し；Xは単結合を示すか、又は-CO-Y<sup>1</sup>-〔Y<sup>1</sup>は酸素原子又は-N(R<sup>3</sup>)- (R<sup>3</sup>は水素原子又は低級アルキル基を示す) で表される基を示す〕などの連結基を示す〕で表される化合物又は生理学的に許容されるその塩を有効成分として含む医薬。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

AE	アラブ首長国連邦	DM	ドミニカ	KZ	カザフスタン	RU	ロシア
AG	アンティグア・バーブーダ	DZ	アルジェリア	LC	セントルシア	SD	スーダン
AL	アルバニア	EE	エストニア	LI	リヒテンシュタイン	SE	スウェーデン
AM	アルメニア	ES	スペイン	LK	スリ・ランカ	SG	シンガポール
AT	オーストリア	FI	フィンランド	LR	リベリア	SI	スロヴェニア
AU	オーストラリア	FR	フランス	LS	レソト	SK	スロヴァキア
AZ	アゼルバイジャン	GA	ガボン	LT	リトアニア	SL	シエラ・レオネ
BA	ボスニア・ヘルツェゴビナ	GB	英国	LU	ルクセンブルグ	SN	セネガル
BB	バルバドス	GD	グレナダ	LV	ラトヴィア	SZ	スワジランド
BE	ベルギー	GE	グルジア	MA	モロッコ	TD	チャード
BG	ブルガリア	GH	ガーナ	MC	モナコ	TG	トーゴ
BH	バーレーン	GM	ガンビア	MD	モルドヴァ	TJ	タジキスタン
BR	ブラジル	GN	ギニア	MG	マダガスカル	TM	トルクメニスタン
BY	ベラルーシ	GR	ギリシャ	MK	マケドニア旧ユーゴスラヴィア	TR	トルコ
CA	カナダ	GW	ギニア・ビサウ		共和国	TT	トリニダード・トバゴ
CF	中央アフリカ	HR	クロアチア	ML	マリ	TZ	タンザニア
CG	コンゴ	HU	ハンガリー	MN	モンゴル	UA	ウクライナ
CH	スイス	ID	インドネシア	MR	モーリタニア	UG	ウガンダ
CI	コートジボアール	IE	アイルランド	MW	マラウイ	US	米国
CM	カメルーン	IL	イスラエル	MX	メキシコ	UZ	ウズベキスタン
CN	中国	IN	インド	NZ	モザンビーク	VN	ヴェトナム
CR	コスタ・リカ	IS	アイスランド	NE	ニジェール	YU	ユーゴスラヴィア
CU	キューバ	IT	イタリア	NL	オランダ	ZA	南アフリカ共和国
CY	キプロス	JP	日本	NO	ノルウェー	ZW	ジンバブエ
CZ	チェッコ	KE	ケニア	NZ	ニュー・ジーランド		
DE	ドイツ	KG	キルギスタン	PL	ポーランド		
DK	デンマーク	KP	北朝鮮	PT	ポルトガル		
		KR	韓国	RO	ルーマニア		

## 明 細 書

## ジカルバークロゾードデカボラン誘導体

## 技術分野

本発明は、新規なジカルバークロゾードデカボラン誘導体に関するものである。また、本発明は、上記ジカルバークロゾードデカボラン誘導体を有効成分として含む医薬に関する。

## 背景技術

ジカルバークロゾードデカボラン（以下、本明細書において「カルボラン」の略称を用いる。）は2個の炭素原子と10個のホウ素原子を含む20面体のクラスター化合物であり、両原子は6配位である。カルボランにはクラスター中の炭素原子の配置により3種の異性体、すなわち1, 2-ジカルバークロゾードデカボラン（オルト-カルボラン）、1, 7-ジカルバークロゾードデカボラン（メタ-カルボラン）、1, 12-ジカルバークロゾードデカボラン（パラ-カルボラン）が存在する。これらの構造はホウ素化合物の中でも特異であり、熱的に極めて安定で、炭化水素と比較しうる程度の疎水性を有するという特徴がある。

現在までのカルボランを構成要素とする化合物の用途として主たるものは、 $^{10}\text{B}$ -中性子捕捉療法（BNCT）への応用である。 $^{10}\text{B}$ -中性子捕捉療法は、主としてグリオーマやメラノーマに対する療法として発展しつつある。 $^{10}\text{B}$ 原子に熱中性子（低速中性子）を照射すると、2.4 MeV のエネルギーをもつ $\alpha$ 線を放出して $^7\text{Li}$ と $^4\text{He}$ に分解する。その $\alpha$ 線の到達距離は約 $10\mu\text{m}$ であり、これは細胞の径に相当する。従って、 $^{10}\text{B}$ 原子を取り込んだ細胞のみを破壊し、他の細胞に障害を与えないという効果が期待できる。BNCTの発展には、癌細胞に中性子照射で細胞を破壊しうる濃度の $^{10}\text{B}$ 原子をいかに選択的に取り込ませるかが重要である。その目的のために、低毒性で、 $^{10}\text{B}$ 原子含有量が多く、合成の容易な

オルトーカルボラン骨格が用いられている。また、オルトーカルボランを含む核酸前駆体、アミノ酸、ポルフィリン等が合成され、試用されている。

## 発明の開示

従来、カルボラン化合物の研究はB N C Tに適した化合物の創製のみに関心が持たれ、カルボランを細胞内に導入する目的のために、生体類縁化合物にカルボラン骨格を付与する設計がなされている。しかし、これまでの手法はカルボラン自身の性質を生体内の分子認識に利用したドラッグデザインとは言い難い。一方、本発明の課題は、カルボラン自身の物理的及び化学的性質を理解した上で、カルボランを疎水性ファーマコフォアとして医薬の部分構造に用い、新規な生理活性物質を提供することにある。

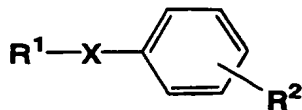
一般に、リガンドーレセプター複合体の安定化には水素結合、分子の形状とともに疎水性相互作用が寄与していることから、カルボランを疎水部分として導入することにより、リガンドーレセプター複合体の安定性を高め、所望の生理活性を高めることができるものと考えられる。本発明で提供されるカルボラン含有核内レセプターリガンドは、B N C Tへの適用においては癌細胞へのターゲティングの面で有望な化合物であり、また、核内レセプターを介する作用薬としては、優れた活性を持ちつつ、従来の医薬とは異なる体内動態が期待される化合物である。

すなわち、本発明の目的は、カルボラン骨格をファーマコフォアとして有する生理活性化合物を提供することにある。さらに具体的には、優れた生理活性を有し、細胞毒性の少ない核内受容体調節剤などに有用な新規物質を提供することにある。また、該化合物を有効成分として含み、白血病に対する分化誘導療法剤やエストロゲン作用剤としてに有用な医薬を提供することも本発明の目的である。

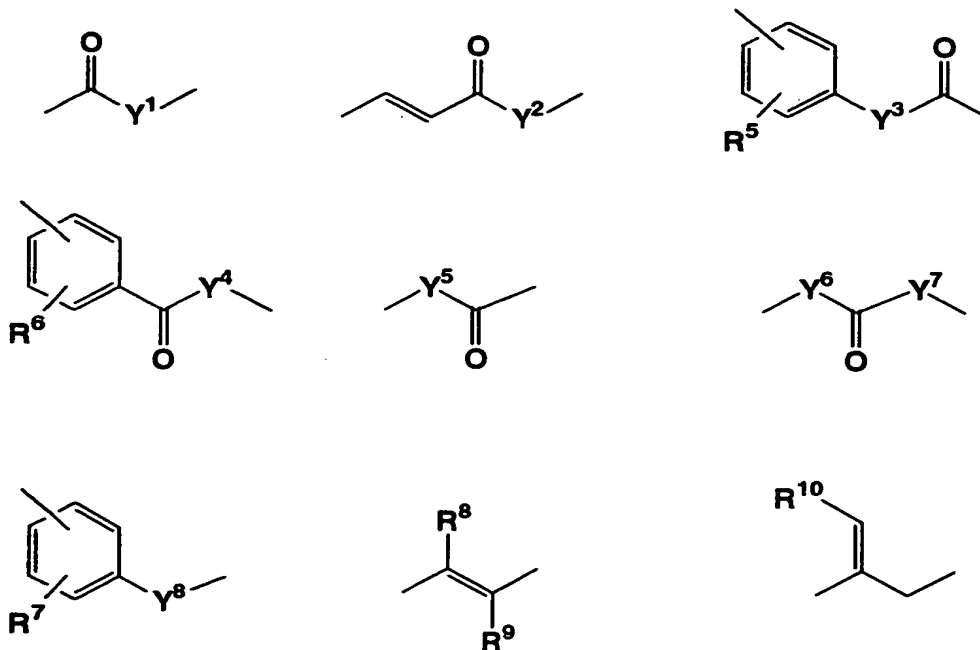
本発明者は上記の課題を解決すべく鋭意努力した結果、下記一般式（I）で表されるジカルバークロゾードデカボラン構造を有する化合物がレチノイン酸受容体などの核内受容体のリガンドとして優れた活性を有しており、白血病に対する

分化誘導療法剤などに優れた治療効果を発揮できることを見出し、本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明は、下記の一般式 (I) :



〔式中、 $\text{R}^1$ は低級アルキル基、低級アルケニル基、カルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、水酸基、低級ヒドロキシアルキル基、モノ若しくはジ低級アルキルカルバモイル置換アルキル基、低級アルカノイル基、置換基を有していてもよいアリール基、及び置換基を有していてもよい低級アラルキル基からなる群から選ばれる1又は2個以上の置換基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボランニール基を示し； $\text{R}^2$ はカルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、又はヒドロキシ基を示し；Xは単結合を示すか、又は下記の式：



〔式中、 $\text{Y}^1$ 、 $\text{Y}^2$ 、 $\text{Y}^3$ 、 $\text{Y}^4$ 、 $\text{Y}^5$ 、 $\text{Y}^6$ 、及び $\text{Y}^7$ はそれぞれ独立に酸素原子又は $\text{—N(R}^3\text{)—}$  (式中、 $\text{R}^3$ は水素原子又は低級アルキル基を示す) を示し、 $\text{Y}^8$ は酸素原子、 $\text{—N(R}^4\text{)—}$  (式中、 $\text{R}^4$ は水素原子又は低級アルキル基を示す)、

—CO—、—CH<sub>2</sub>—、又は—C(=CH<sub>2</sub>)—を示し、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、及びR<sup>7</sup>はそれぞれ独立に水素原子を示すか、又はフェニル基上の1個若しくは2個以上の置換基を示し、R<sup>8</sup>は低級アルキル基又は置換基を有していてもよいアリール基を示し、R<sup>9</sup>は低級アルキル基を示し、R<sup>10</sup>は置換基を有していてもよいアリール基を示す]で表される基からなる群から選ばれる連結基を示す]

で表される化合物又は生理学的に許容されるその塩を有効成分として含む医薬を提供するものである。

上記発明の好ましい態様によれば、

(1) R<sup>1</sup>が低級アルキル基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボラン—イル基であり、R<sup>2</sup>がカルボキシル基又は低級アルコキシカルボニル基を示し、Xが上記の連結基である式(I)の化合物又は生理学的に許容されるその塩を有効成分として含む医薬；及び

(2) R<sup>1</sup>が低級アルキル基、低級アルケニル基、カルボキシル基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、水酸基、低級ヒドロキシアルキル基、低級アルカノイル基、置換基を有していてもよいフェニル基、ヒドロキシフェニル基、及び低級アルコキシフェニル基からなる群から選ばれる置換基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボラン—イル基であり、R<sup>2</sup>がヒドロキシル基であり、Xが単結合である式(I)の化合物又は生理学的に許容されるその塩を有効成分として含む医薬

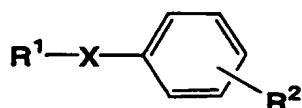
が提供される。

上記式(I)で表される化合物又は生理学的に許容されるその塩は核内リセプターのリガンドとして作用することができる。従って、この医薬はレチノイド作用剤やエストロゲン作用剤として有用であり、さらに癌、リウマチ、動脈硬化、糖尿病、臓器移植の際の拒絶反応、移植片対宿主病の治療及び／又は予防に有用である。特に、上記(1)で定義された化合物又は生理学的に許容されるその塩を有効成分として含む上記医薬は、例えば、レチノイド作用剤として白血病の治療に用いることができる。また、上記(2)で定義された化合物又は生理学的に許容され

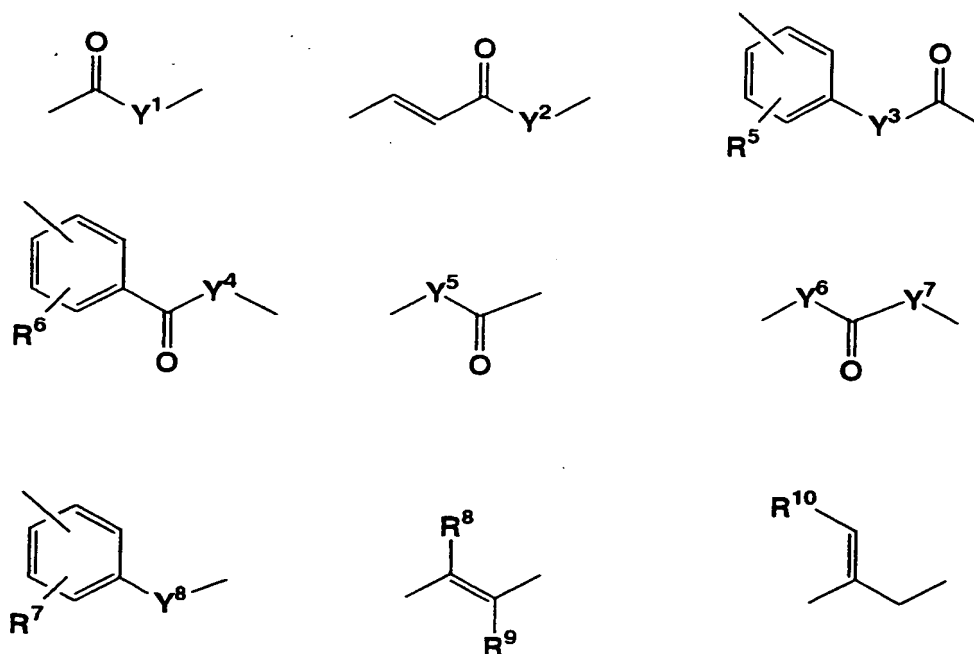
るその塩を有効成分として含む上記医薬は、例えば、エストロゲン作用剤として女性ホルモンバランス調節、月経障害、骨粗鬆症、又は癌の予防及び／又は治療に有用である。

また、別の観点からは、上記医薬の製造のための上記式（I）で表される化合物又はその塩の使用、及び白血病の治療方法であって、上記式（I）で表される化合物又は生理学的に許容されるその塩、好ましくは上記(1)で定義された化合物又は生理学的に許容されるその塩の治療有効量を患者に投与する工程を含む方法、及び固形癌又は重篤な皮膚疾患などの種々の疾患の治療及び／又は予防方法であって、上記式（I）で表される化合物又は生理学的に許容されるその塩、好ましくは上記(1)で定義された化合物又は生理学的に許容されるその塩の治療有効量を患者に投与する工程を含む方法が提供される。

さらに別の観点からは、本発明により、下記の一般式（I）：



〔式中、R<sup>1</sup>は低級アルキル基、低級アルケニル基、カルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、水酸基、低級ヒドロキシアルキル基、モノ若しくはジ低級アルキルカルバモイル置換アルキル基、低級アルカノイル基、置換基を有していてもよいアリール基、及び置換基を有していてもよい低級アラルキル基からなる群から選ばれる1又は2個以上の置換基を有していてもよいジカルバクロゾードデカボラン-イル基を示し；R<sup>2</sup>はカルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、又はヒドロキシ基を示し；Xは単結合を示すか、又は下記の式：



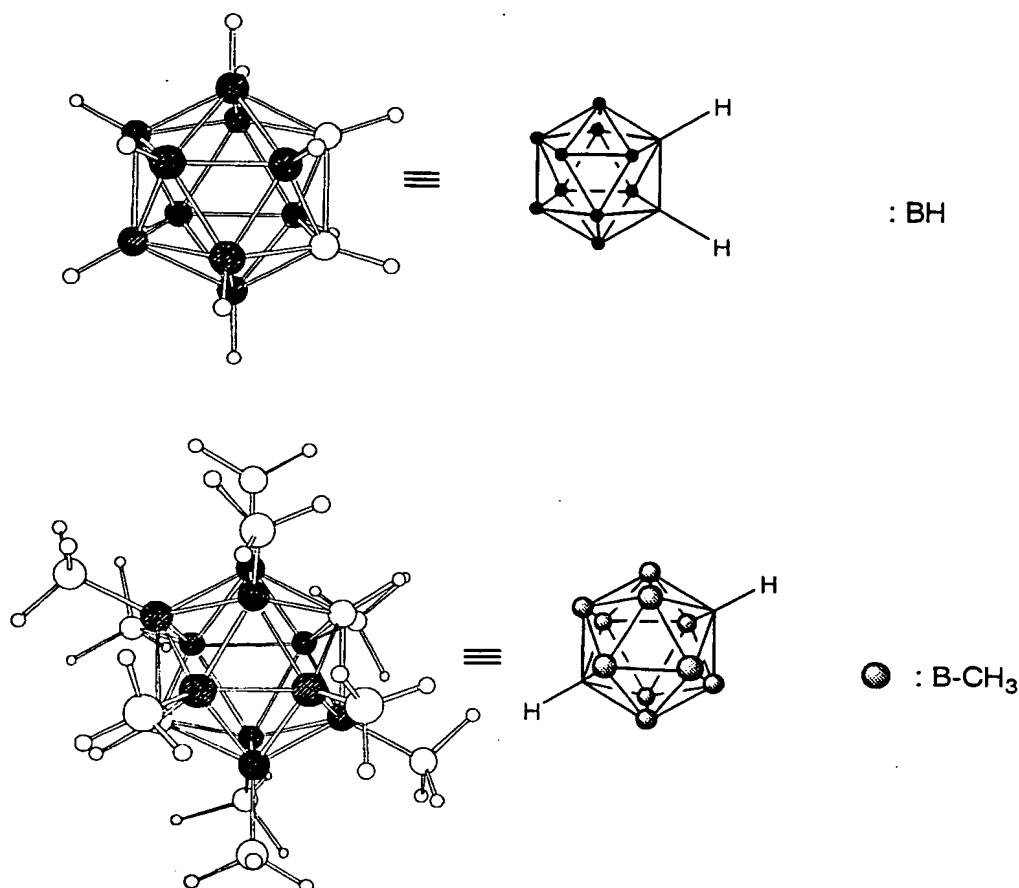
[式中、Y<sup>1</sup>、Y<sup>2</sup>、Y<sup>3</sup>、Y<sup>4</sup>、Y<sup>5</sup>、Y<sup>6</sup>、及びY<sup>7</sup>はそれぞれ独立に酸素原子又は-N(R<sup>3</sup>)- (式中、R<sup>3</sup>は水素原子又は低級アルキル基を示す)を示し、Y<sup>8</sup>は酸素原子、-N(R<sup>4</sup>)- (式中、R<sup>4</sup>は水素原子又は低級アルキル基を示す)、-CO-、-CH<sub>2</sub>-, 又は-C(=CH<sub>2</sub>)-を示し、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、及びR<sup>7</sup>はそれぞれ独立に水素原子を示すか、又はフェニル基上の1個若しくは2個以上の置換基を示し、R<sup>8</sup>は低級アルキル基又は置換基を有していてもよいアリール基を示し、R<sup>9</sup>は低級アルキル基を示し、R<sup>10</sup>は置換基を有していてもよいアリール基を示す]で表される基からなる群から選ばれる連結基を示すが、Xが単結合である場合には、R<sup>1</sup>が無置換のジカルバークロゾードデカボラン-イル基であり、かつR<sup>2</sup>がヒドロキシル基である場合、及びR<sup>1</sup>がp-ヒドロキシフェニル基で置換されたジカルバークロゾードデカボラン-イル基であり、かつR<sup>2</sup>がヒドロキシル基である場合を除く]

で表される化合物又はその塩が新規物質として提供される。



発明を実施するための最良の形態

1, 2-ジカルバークロゾードデカボラン (オルト-カルボラン) は下記の構造式の上側に記載された化合物である。水素原子を有する 10 個のホウ素原子 (式中、「B」で示す) と、水素原子を有する 2 個の炭素原子 (式中、「C」で示す) を有している。1, 2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル基は、式中のカルボラン環上の 1 個の炭素原子上の水素原子を除いた残基に相当する基である。ジカルバークロゾードデカボランとして、1, 7-ジカルバークロゾードデカボラン (メターカルボラン)、1, 12-ジカルバークロゾードデカボラン (パラカルボラン) も知られている。これらは、オルト-カルボランと同様に、1, 7-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル基、及び 1, 12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル基を形成することができる。本明細書において用いられる「ジカルバークロゾードデカボラン-イル基」という用語は、ジカルバークロゾードデカボランの 3 種の異性体の残基を包含するものとして用いる。ジカルバークロゾードデカボラン-イル基を構成する 2 個の炭素原子のうちの残基の形成に関与しない 1 個の炭素原子及び 10 個のホウ素原子は、それぞれ独立に置換基を有することができる。その一例として、下記に示す構造式の下側には、10 個のホウ素原子のすべてにメチル基が置換した 1, 12-ジカルバークロゾードデカボラン (パラカルボラン) を示した。



本発明の医薬は、ジカルバークロゾードデカボランーイル基を疎水性ファーマコフォアとして有することを特徴としている。受容体に代表される生体内高分子（以下、単に「受容体」と呼ぶ）は薬物を認識する固有の構造を部分構造として有しており、薬物との空間的な相互作用により安定な結合を形成し、その作用を発現する。この相互作用に関与する複数の官能基あるいはその集団を「ファーマコフォア」という。薬物の疎水性部分は、受容体の結合部位との疎水性相互作用によって結合を安定化するとともに、受容体による薬物の形状認識に重要な意味を持つ。

本発明の化合物における疎水性ファーマコフォアとは、医薬化合物の部分構造であって、疎水性部分として受容体との結合安定化に寄与している、あるいは寄与が期待される構造を意味している。本発明の化合物は、ジカルバークロゾードデカボランーイル基を疎水性ファーマコフォアとして有しており、医薬として用いることができる。特に、レチノイド、エストロゲン、アンドロジェン、又はチ

ロイドなどの核内レセプターリガンドが結合する核内レセプターに対して、アゴニスト又はアンタゴニストとして作用することができる。従来、ジカルバークロゾードデカボラン—イル基を有する化合物をBNCTに応用する試みはあるものの、受容体との結合安定化及び受容体との結合安定化による生理活性増強の目的で、ジカルバークロゾードデカボラン—イル基を疎水性ファーマコフォアとして利用した例は知られていない。

本明細書において、低級アルキル基又は低級アルキル部分を含む置換基（例えば、低級アルコキシカルボニル基、低級アルケニル基、低級ヒドロキシアルキル基、低級アルカノイル基、低級アラルキル基など）の低級アルキル部分は、直鎖状、分枝鎖状、環状、又はそれらの組み合わせのいずれでもよく、炭素数は1～6個、好ましくは1～4個程度である。低級アルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、イソブチル基、*tert*-ブチル基などを用いることができる。低級アルケニル基としては、炭素数1～6個程度のものを用いることができる。低級アルケニル基に含まれる二重結合の個数は特に限定されないが、通常は1～3個程度、好ましくは1個である。

ジカルバークロゾードデカボラン—イル基に存在可能な置換基について具体的に説明すると、低級アルキル基としてはメチル基などが好ましく、低級アルコキシカルボニル基としては、メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基などを挙げることができる。アミノ基は1個又は2個の置換基（例えば低級アルキル基、低級アルカノイル基など）を有していてもよく、2個のアルキル基を有する場合には、それらは結合して環を形成していてもよい。また、低級ヒドロキシアルキル基としてはヒドロキシメチル基、2-ヒドロキシエチル基、1-ヒドロキシエチル基、3-ヒドロキシプロピル基などを挙げることができ、低級アルカノイル基としてはアセチル基、プロパノイル基などを挙げることができる。

モノ又はジ低級アルキルカルバモイル基で置換されたアルキル基の炭素数は、1～12個、好ましくは8～10個程度であり、2個のアルキル基は結合して環

を形成していてもよい。アリール基としてはフェニル基が好ましく、アラルキル基としてはベンジル基が好ましい。アリール基又はアラルキル基が置換基を有する場合、置換基の種類及び個数は特に限定されないが、例えば、環上の置換基として、低級アルキル基、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、低級アルコキシ基などを用いることができる。アリール基又はアラルキル基の環上の低級アルコキシ基には、モノ若しくはジ低級アルキルアミノ基、又は環状アミノ基（ピロリジニル基、ピペリジニル基など）が置換していてもよい。このような例として、例えば、2-(N, N-ジメチルアミノ)エトキシ基などを挙げることができる。アリール基又はアラルキル基の環上の置換基の置換位置は特に限定されず、オルト、メタ、パラ位のいずれに置換していてもよい。

ジカルバークロゾードデカボラン-イル基が置換基を有する場合には、置換基の存在位置は特に限定されず、カルボラン環上の炭素原子、及び／又はホウ素原子の一部若しくは全部に存在していてもよい。例えば、低級アルキル基、低級アルケニル基、カルボキシル基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、水酸基、低級ヒドロキシアルキル基、モノ若しくはジ低級アルキルカルバモイル置換アルキル基、低級アルカノイル基、置換基を有していてもよいアリール基、及び置換基を有していてもよい低級アラルキル基からなる群から選ばれる置換基は、カルボラン環を構成する炭素原子上に置換することが好ましい。また、カルボラン環を構成するホウ素原子の一部又は全部が、例えばアルキル基などで置換されていてもよい。例えば、全てのホウ素原子がアルキル化されているカルボラン環、炭素原子上のみに置換基を有するカルボラン環などが好適である。

$R^2$ が示す低級アルコキシカルボニル基としては、例えば、エトキシカルボニル基、メトキシカルボニル基などが好ましい。 $R^2$ はベンゼン環の任意の位置に置換していてもよいが、パラ位に置換していることが好ましい。 $Y^1$ 、 $Y^2$ 、 $Y^3$ 、 $Y^4$ 、 $Y^5$ 、 $Y^6$ 、及び $Y^7$ は $-N(R^3)-$ で表される基であることが好ましく、 $R^3$ が示す低級アルキル基としては、上記に具体的に説明したアルキル基を好適に用いることができる。 $R^3$ が水素原子又はメチル基であることが好ましい。 $Y^8$

が $-N(R^4)-$ で表される基を示す場合には、 $R^4$ は水素原子又はメチル基であることが好ましい。 $R^5$ 、 $R^6$ 、及び $R^7$ がフェニル基上の置換基を示す場合には、置換基の種類、個数、及び置換位置は特に限定されない。フェニル基上の置換基として、例えば、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基、ハロゲン原子、カルボキシル基、アミノ基、アルカノイル基、アラルキル基、ヒドロキシル基などを挙げることができるが、これらに限定されることはない。

$R^5$ 、 $R^6$ 、及び $R^7$ は水素原子であることが好ましいが、 $Y^8$ が $-N(R^4)-$  ( $R^4$ は低級アルキル基、好ましくはメチル基を示す)である場合には、 $R^7$ は低級アルキル基、例えばメチル基であることが好ましい。 $R^8$ としてはエチル基又はパラ位に置換基を有するフェニル基が好ましい。該フェニル基上が置換基を有する場合、置換基としてはモノ若しくはジ低級アルキルアミノ基2個のアルキル基は結合して環を形成していてもよい)で置換された低級アルコキシ基、より具体的には2-(N,N-ジメチルアミノ)エトキシ基などを挙げることができる。 $R^9$ としてはエチル基が好ましい。 $R^{10}$ としては、パラ位に置換基を有するフェニル基が好ましい。置換基としては、モノ若しくはジ低級アルキルアミノ基(2個のアルキル基は結合して環を形成していてもよい)、より具体的にはピロリジノメチル基などを挙げることができる。 $R^1$ がXにおけるフェニル基に結合する場合には、その結合位置は特に限定されないが、Xに存在する窒素原子又はカルボニル基に対してメタ位又はパラ位に結合することが好ましい。Xが単結合である場合には、 $R^1$ は、 $R^2$ が置換するフェニル基に直接結合する。このような場合には、 $R^2$ は水酸基であることが好ましい。

より具体的には、式(I)で表される化合物において、(1) $R^1$ が低級アルキル基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボラン-イル基であり、 $R^2$ がカルボキシル基又は低級アルコキシカルボニル基を示し、Xが上記の連結基である化合物は本発明の好ましい態様である。この化合物において、 $Y^1$ 、 $Y^2$ 、 $Y^3$ 、 $Y^4$ 、 $Y^5$ 、 $Y^6$ 、 $Y^7$ は $-N(R^3)-$ で表される基であることが好ましく、さら

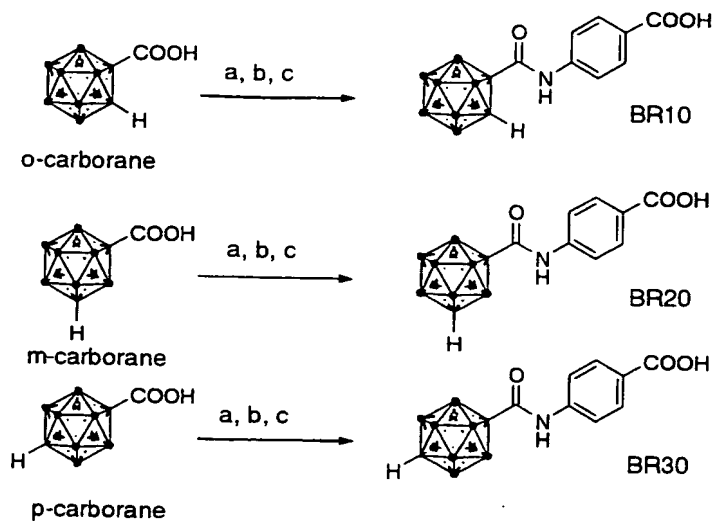
に  $R^3$  が水素原子であることが好ましい。また、 $R^4$ 、 $R^5$ 、及び  $R^6$  が水素原子であることが好ましいが、 $Y^5$  が  $-N(R^3)-$  ( $R^3$  は低級アルキル基、好ましくはメチル基を示す) である場合には、 $R^6$  は低級アルキル基、例えばメチル基であることが好ましい。

また、別の好ましい化合物として、式 (I) で表される化合物において、(2)  $R^1$  が低級アルキル基、低級アルケニル基、カルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、水酸基、低級ヒドロキシアルキル基、低級アルカノイル基、置換基を有していてもよいフェニル基、ヒドロキシフェニル基、及び低級アルコキシフェニル基からなる群から選ばれる置換基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボラン-イル基であり、 $R^2$  がヒドロキシ基であり、 $X$  が単結合である化合物を挙げることができる。

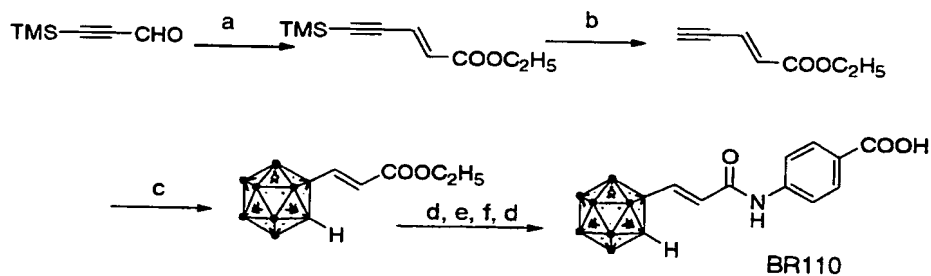
式 (I) で表される化合物は、1 個又は 2 個以上の不斉炭素を有する場合があるが、不斉炭素に基づく任意の光学活性体、ジアステレオ異性体などの立体異性体、立体異性体の任意の混合物、ラセミ体などはいずれも本発明の範囲に包含される。また、式 (I) の化合物は酸付加塩又は塩基付加塩として存在する場合があるが、それらも本発明の範囲に包含される。酸付加塩としては、例えば、塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩などの鉱酸塩、p-トルエンスルホン酸塩、マレイン酸塩などの有機酸塩を挙げることができ、塩基付加塩としては、例えば、ナトリウム塩、カリウム塩、カルシウム塩などの金属塩、アンモニウム塩、トリエチルアミン塩などの有機アミン塩などを挙げることができる。これらのほか、グリシン塩などのアミノ酸塩や、分子内塩 (ツビッタイオン) も本発明の範囲に包含される。さらに、本発明の化合物又はその塩は、水和物又は溶媒和物を形成する場合があるが、これらもすべて本発明の範囲に包含される。

式 (I) に包含される代表的な化合物の製造方法を下記のスキームに示す。また、これらの化合物の製造方法を本明細書の実施例に詳細かつ具体的に示した。当業者は、下記のスキームに示された製造方法及び実施例の具体的説明を参照しつつ、原料化合物、反応条件、試薬などを適宜選択し、必要に応じてこれらの方

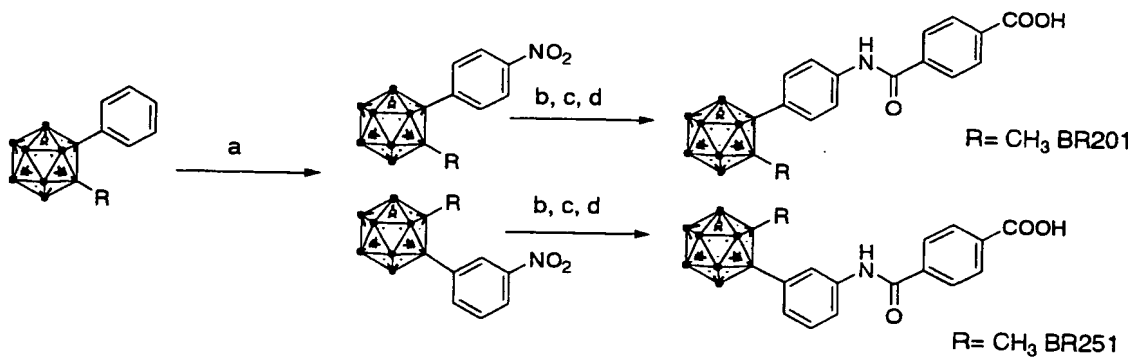
法に適宜の修飾ないし改変を加えることにより、一般式(1)に包含される化合物をいずれも製造することが可能である。なお、式(I)において、Xが単結合であり、R<sup>1</sup>が無置換のジカルバークロゾードデカボラン-1イル基であり、かつR<sup>2</sup>がヒドロキシル基である化合物(下記スキームにおいてBE 100、200、及び300で示される化合物; J. Chem. Soc. Dalton Trans., pp.401-411, 1998; Zh. Obshch. Khim., 41, pp.1516-20, 1971); 及びXが単結合であり、R<sup>1</sup>が12-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1イル基であり、かつR<sup>2</sup>がヒドロキシル基である化合物(下記スキームにおいてBE 160で示される化合物; J. Chem. Soc. Dalton Trans., pp.401-411, 1998)は、それぞれ文献記載の方法に従って製造することが可能である。



a)  $(\text{COCl})_2$ , DMF/  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ; b) methyl 4-aminobenzoate, DMAP/  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ; c)  $\text{KOH}$ /  $\text{H}_2\text{O}$ -THF

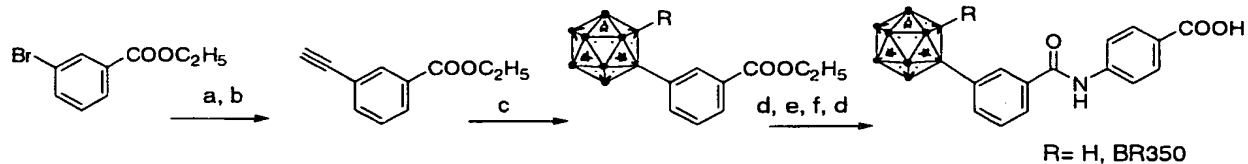
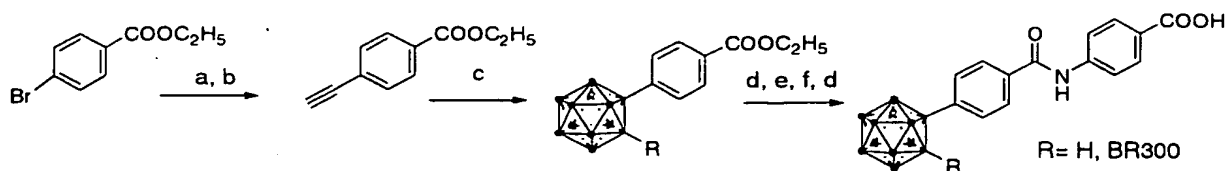


a)  $(\text{EtO})_2\text{POCH}_2\text{COOEt}$ ,  $\text{NaH}$ / THF; b)  $\text{K}_2\text{CO}_3$ /  $\text{EtOH}$ ; c) cecaborane (14) /  $\text{CH}_3\text{CN}$ - $\text{C}_6\text{H}_6$ ; d)  $\text{KOH}$ /  $\text{H}_2\text{O}$ -THF; e)  $(\text{COCl})_2$ , DMF (cat)/  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ; f) methyl 4-aminobenzoate/ pyridine

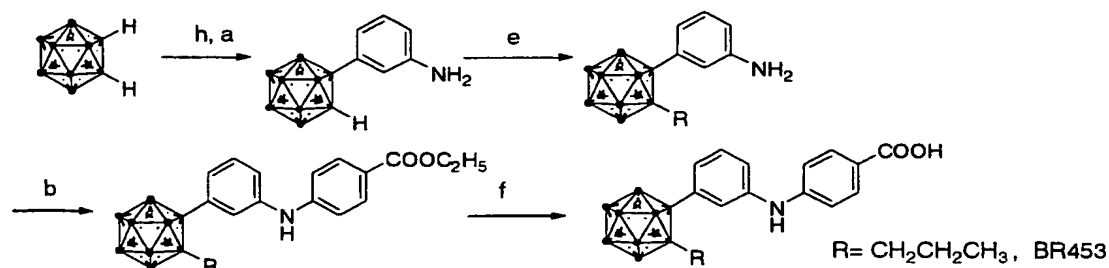
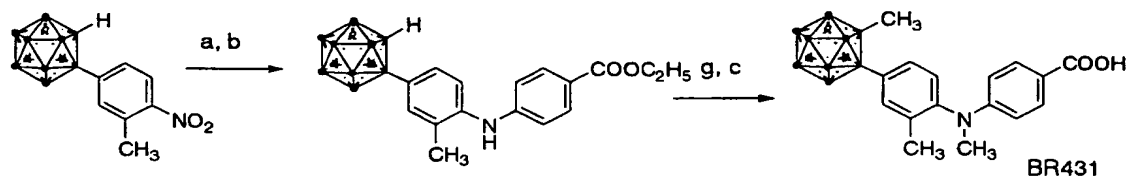
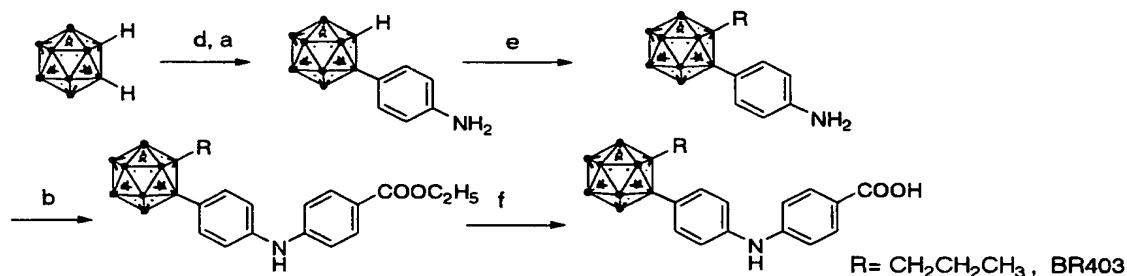
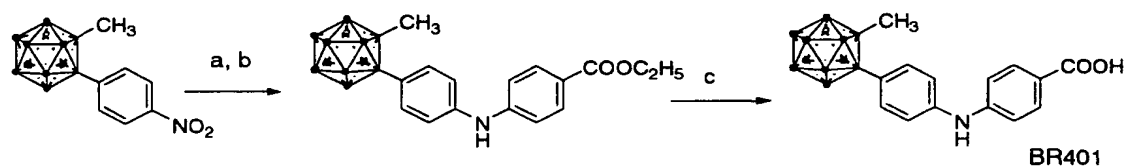


a)  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ /  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ; b)  $\text{H}_2$ , Pd-C/  $\text{EtOH}$ ; c) terephthalic acid monomethyl ester chloride/ pyridine; d)  $\text{KOH}$ /  $\text{H}_2\text{O}$ -THF

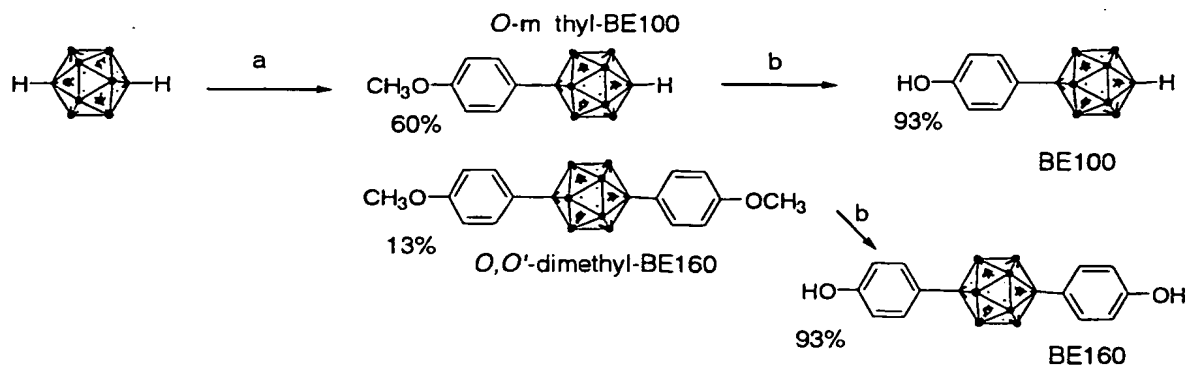




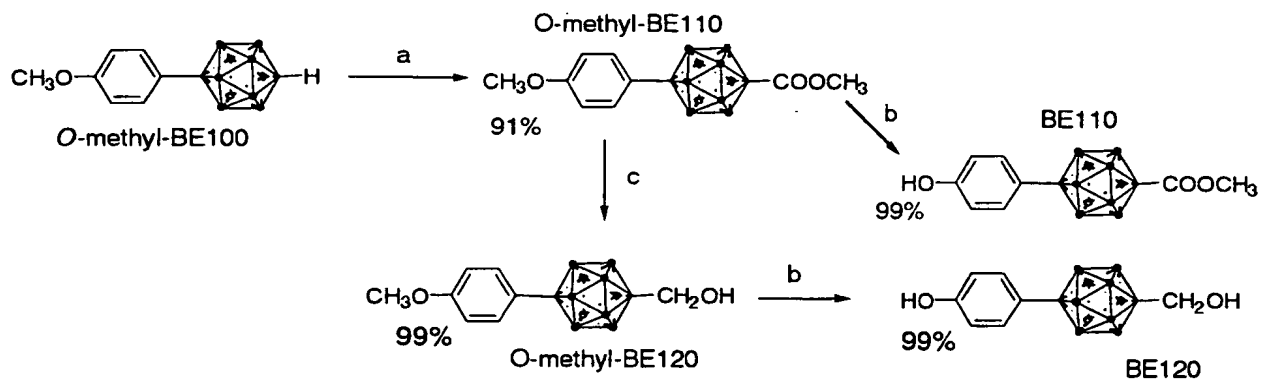
a) ethynyltrimethylsilane,  $(PPh_3)_2PdCl_2$ , CuI,  $iPrNH$ , THF; b)  $K_2CO_3$ /EtOH; c) decaborane (14)/  $CH_3CN-C_6H_6$ ; d) KOH/  $H_2O$ -THF; e)  $(COCl)_2$ , DMF (cat)/  $CH_2Cl_2$ ; f) methyl 4-aminobenzoate/ pyridine



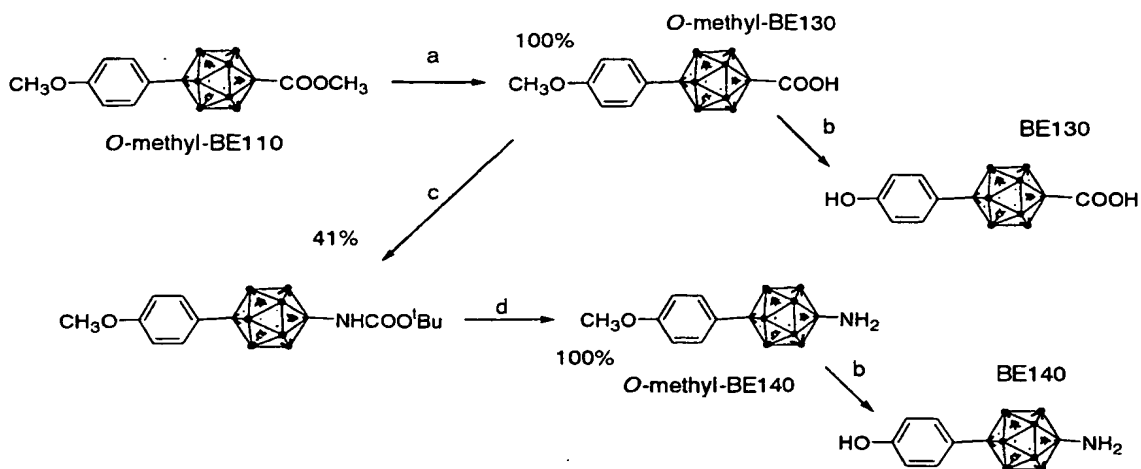
a)  $H_2$ , Pd-C/ EtOH; c) ethyl p-iodobenzoate,  $Cs_2CO_3$ ,  $Pd_2(dba)_3$ , BINAP/ toluene; c) KOH/  $H_2O$ -THF; d) 1)  $n-BuLi$ , CuCl/ DME, 2) 4-nitroiodobenzene/ pyridine; e) NaH, R-I/ DMF; f) ; g) NaH,  $CH_3I$ / DMF; h) 1)  $n-BuLi$ , CuCl/ DME, 2) 3-nitroiodobenzene/ pyridine



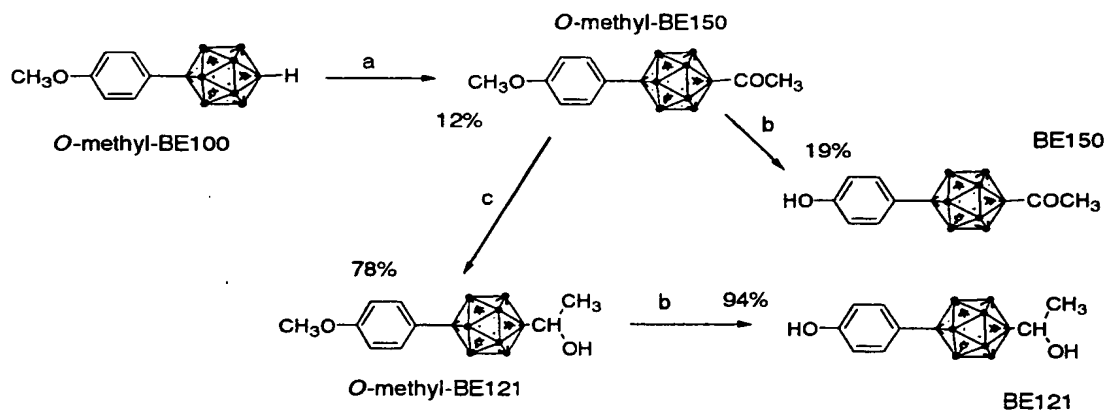
a) 1) n-BuLi, CuCl/DME 2) p-iodoanisole/ pyridine, reflux b) BBr<sub>3</sub>/ CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>



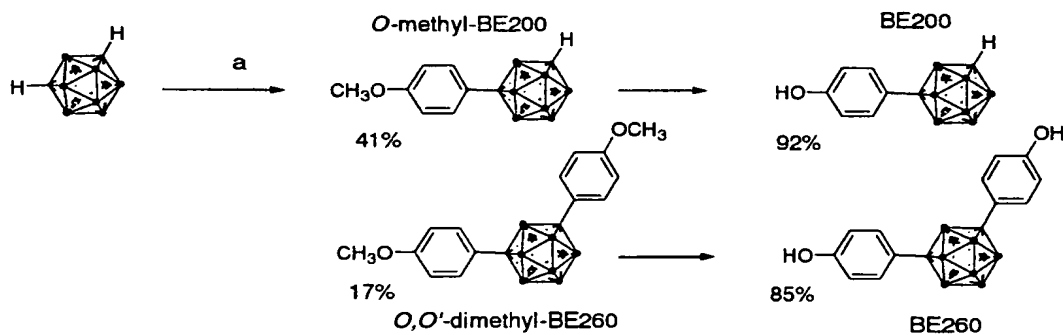
a) 1) n-BuLi/ benzene-Et<sub>2</sub>O 2) ClCOOCH<sub>3</sub> b) BBr<sub>3</sub>/ CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> c) LiAlH<sub>4</sub>/ THF



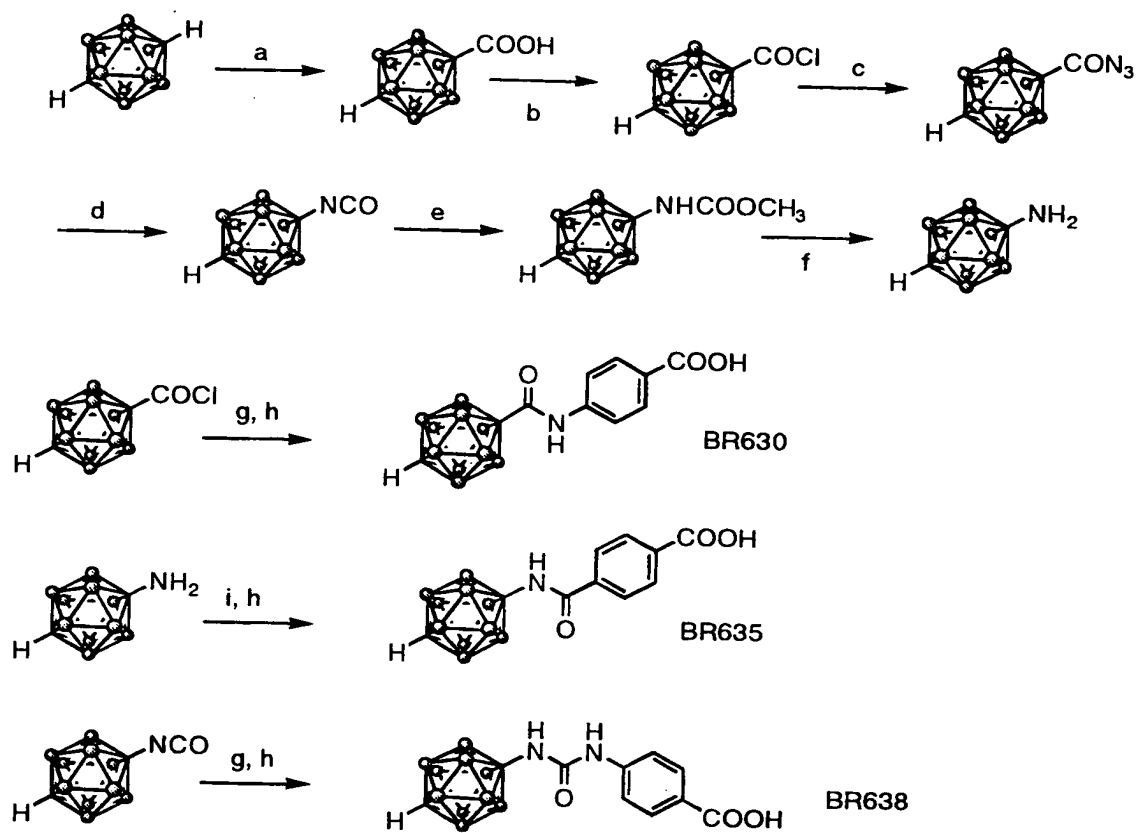
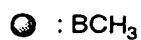
a) KOH/ H<sub>2</sub>O-THF b) BBr<sub>3</sub>/ CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> c) DPPA, Et<sub>3</sub>N, DMAP/ t-BuOH reflux d) CF<sub>3</sub>COOH/ CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>



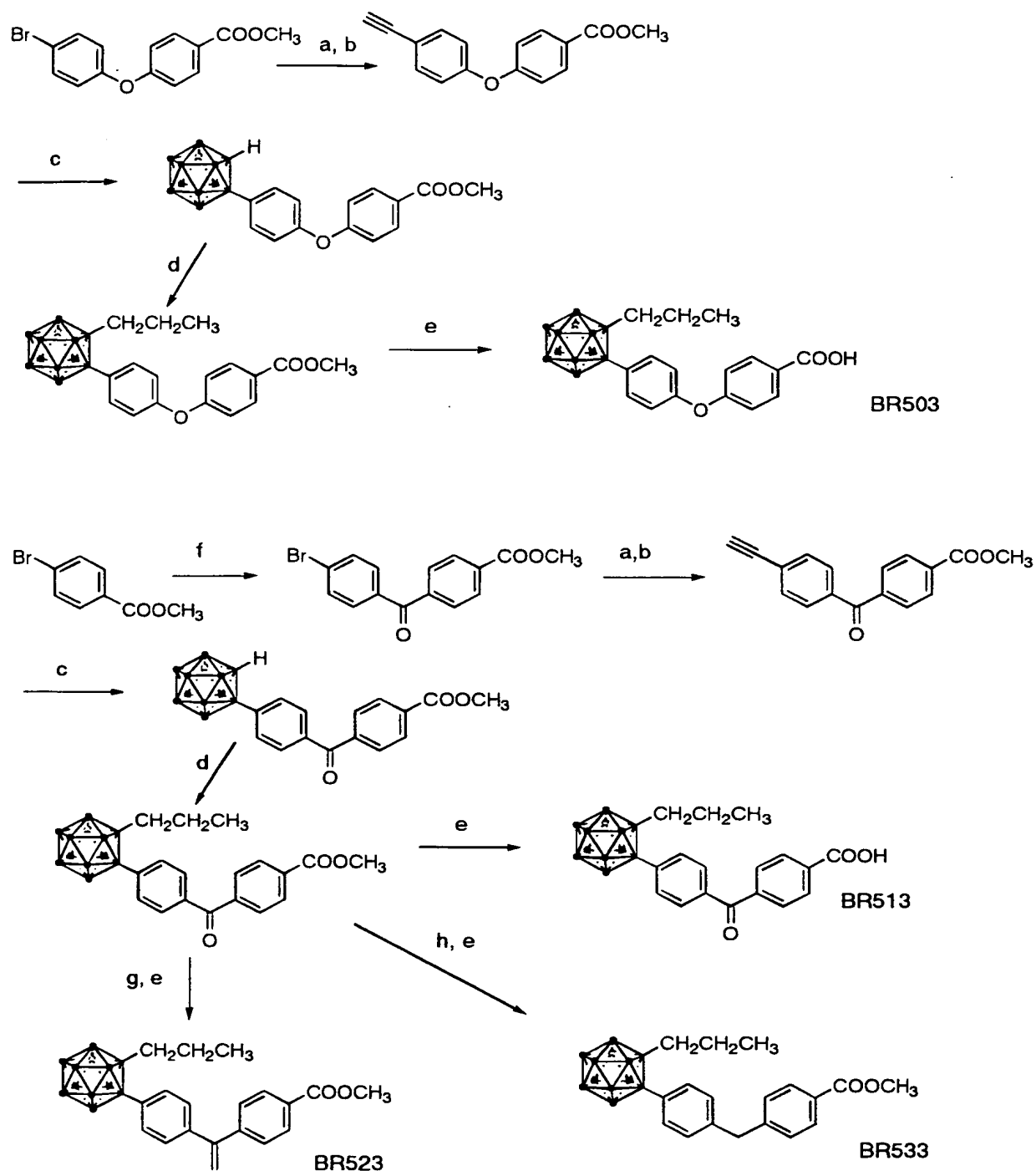
a) 1) n-BuLi/ Et<sub>2</sub>O 2) CH<sub>3</sub>COCl/ THF b) BBr<sub>3</sub>/ CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> c) NaBH<sub>4</sub>, EtOH



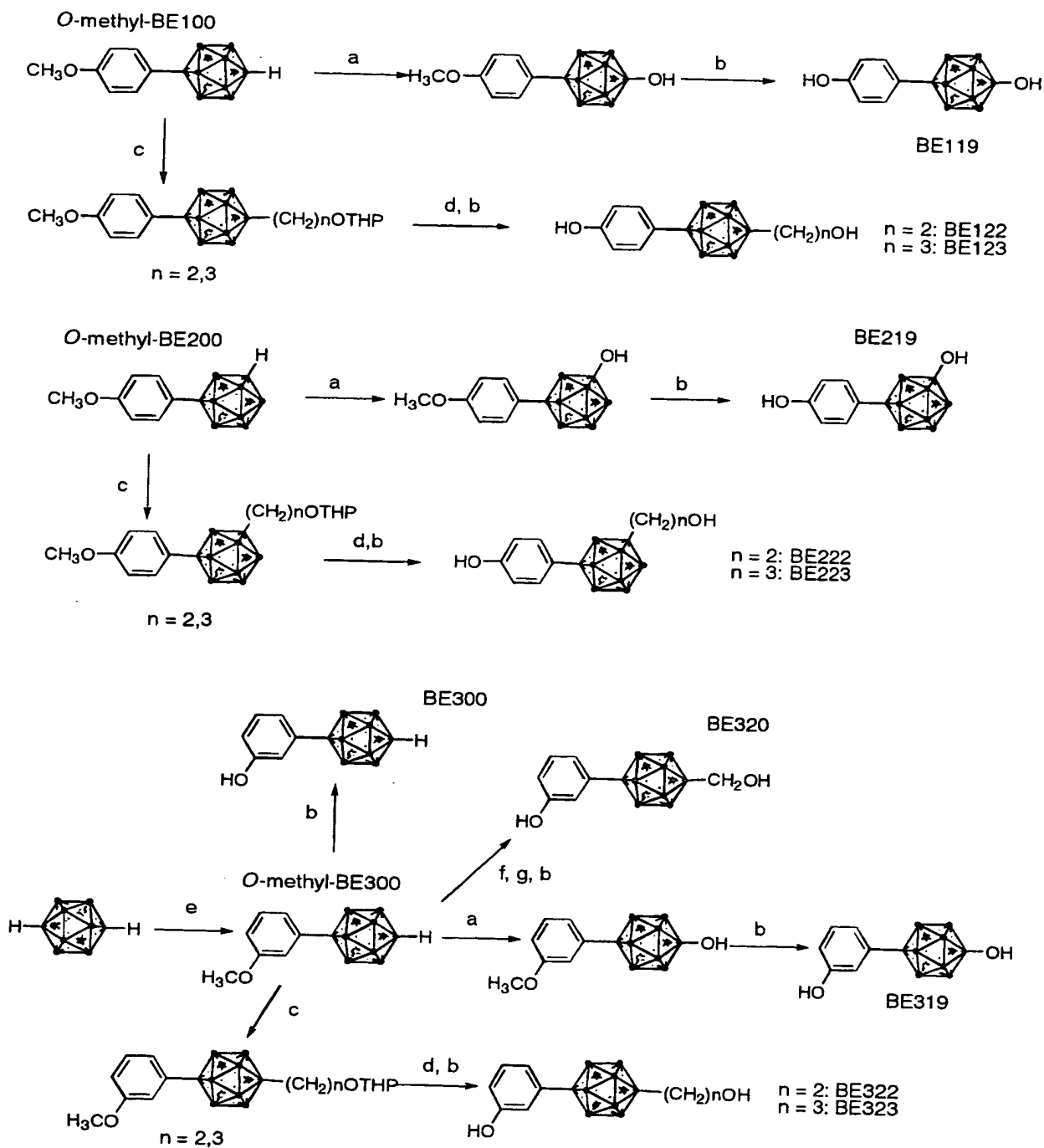
a) 1) n-BuLi, CuCl/DME 2) p-iodoanisole/ pyridine, reflux b) BBr<sub>3</sub>/ CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>



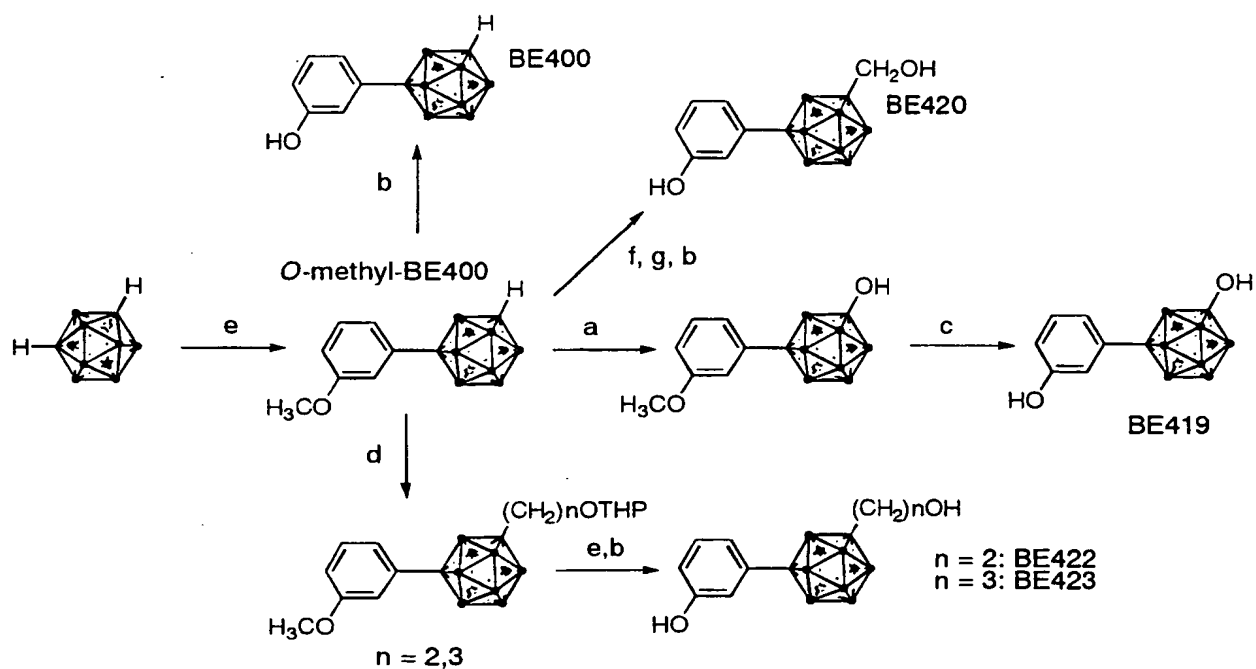
a) 1) CH<sub>3</sub>Li/ THF 2) CO<sub>2</sub>; b) SOCl<sub>2</sub>/ dimethylformamide; c) NaN<sub>3</sub>/ dimethylformamide; d) toluene, heat; e) CH<sub>3</sub>OH; f) KOH/ H<sub>2</sub>O-CH<sub>3</sub>OH; g) ethyl 4-aminobenzoate/ *o*-dichlorobenzene, heat; h) KOH/ H<sub>2</sub>O-C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH; i) terephthalic acid monomethyl ester chloride/ *o*-dichlorobenzene, heat



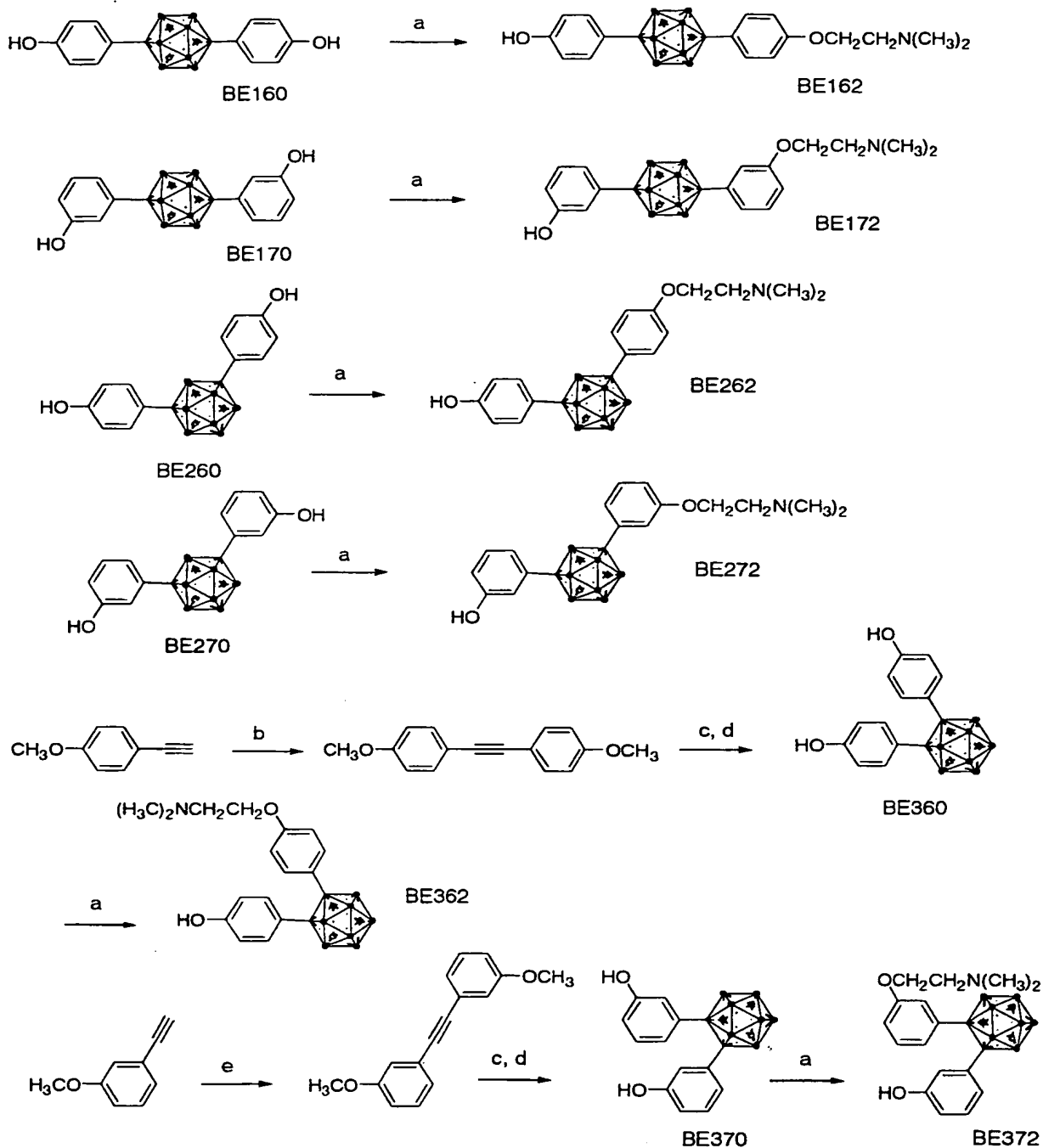
a) thynyltrimethylsilane,  $(\text{PPh}_3)_2\text{PdCl}_2$ , CuI,  $i\text{PrNH}$ . THF; b)  $\text{K}_2\text{CO}_3$ /  $\text{CH}_3\text{OH}$ ; c) decaborane (14)/  $\text{CH}_3\text{CN}-\text{C}_6\text{H}_6$ ; d) NaH, R-I ( $\text{CH}_3\text{I}$  or  $n\text{-CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{I}$ )/ DMF; f)  $n\text{-BuLi}$ / THF; e)  $\text{H}_2\text{SO}_4$ / dioxane- $\text{H}_2\text{O}$ ; g)  $[(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{PCH}_3]^+\text{Br}^-$ ,  $\text{NaNH}_2$ / THF; h)  $(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{SiH}$ /  $\text{CF}_3\text{COOH}-\text{CH}_2\text{Cl}_2$



a)  $n\text{-BuLi}$ ,  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{COO})_2$  / benzene- $\text{Et}_2\text{O}$ ; b)  $\text{BBr}_3$  /  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ; c) 1)  $n\text{-BuLi}$  / benzene- $\text{Et}_2\text{O}$   
 2)  $\text{Br}(\text{CH}_2)_n\text{OTHP}$ ; d)  $p\text{-TsOH} \cdot \text{H}_2\text{O}$  /  $\text{CH}_3\text{OH}$ ; e) 1)  $n\text{-BuLi}$ ,  $\text{CuCl/DME}$  2) 3-iodoanisole / pyridine;  
 f)  $n\text{-BuLi}$  / benzene- $\text{Et}_2\text{O}$  2)  $\text{ClCOOCH}_3$ ; g)  $\text{LiAlH}_4$  / THF

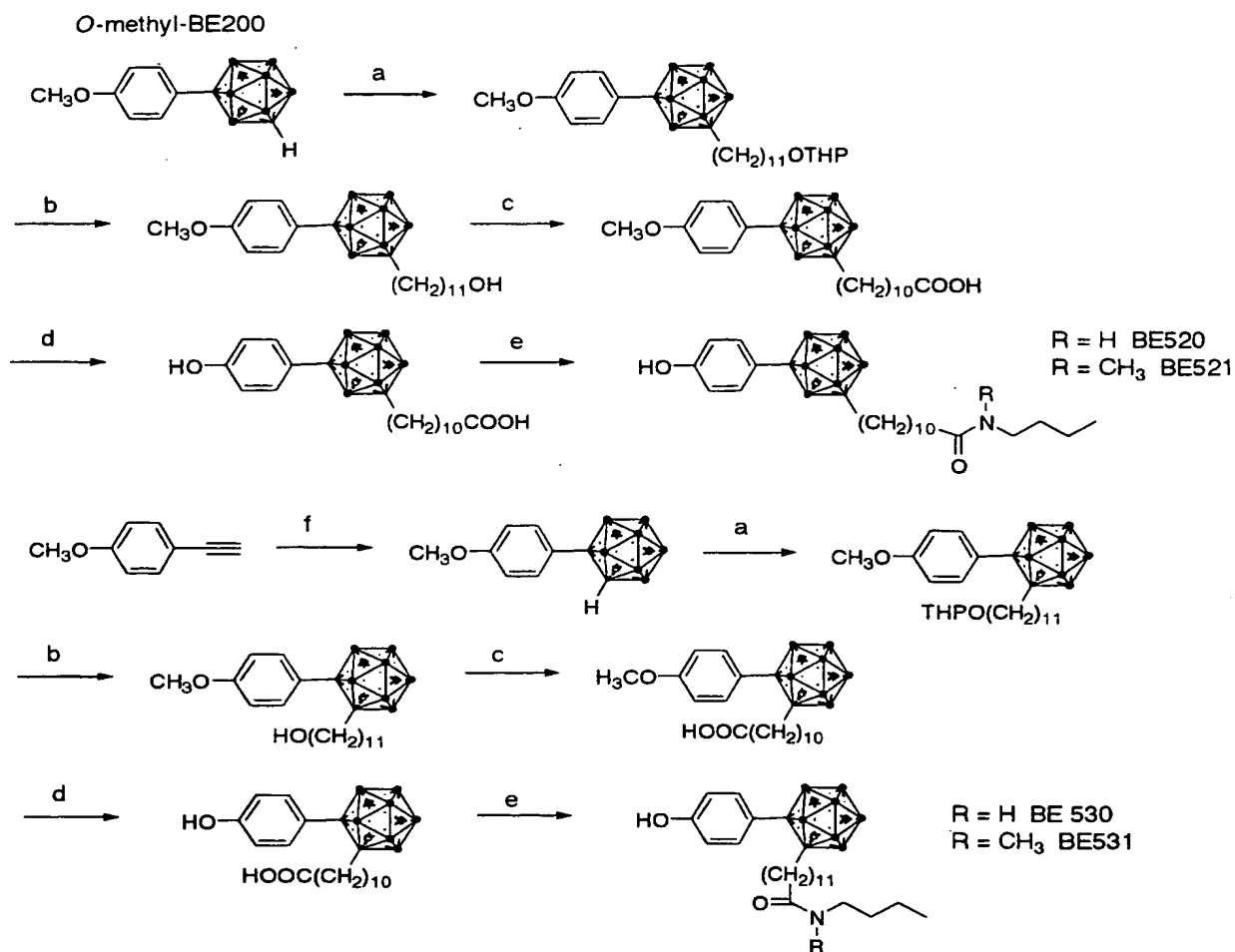


a) *n*-BuLi, (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COO)<sub>2</sub>/ benzene-Et<sub>2</sub>O; b) BBr<sub>3</sub>/ CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>; c) 1) *n*-BuLi, / benzene-Et<sub>2</sub>O  
 2) Br(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>OTHP; d) p-TsOH·H<sub>2</sub>O/ CH<sub>3</sub>OH; e) 1) *n*-BuLi, CuCl/DME 2) 3-iodoanisole/ pyridine  
 f) *n*-BuLi, / benzene-Et<sub>2</sub>O 2) ClCOOCH<sub>3</sub>; g) LiAlH<sub>4</sub>/ THF



a)  $(\text{CH}_3)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{HCl}$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$ /DMF; b) 4-iodoanisole,  $(\text{PPh}_3)_2\text{PdCl}_2$ , CuI, diisopropylamine/THF; c) decaborane(14), acetonitrile/benzene; d)  $\text{BBR}_3$ ,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ; e) 3-iodoanisole,  $(\text{PPh}_3)_2\text{PdCl}_2$ , CuI, diisopropylamine/THF





a) 1) *n*-BuLi/ DME 2) CuCl 3) 2-(11-bromo-*n*-undecanyloxy)tetrahydro-2*H*-pyrane, pyridine;  
b) *p*-toluenesulfonic acid/ CH<sub>3</sub>OH; c) CrO<sub>3</sub>, 20% sulfuric acid/ acetone; d) BBr<sub>3</sub>/ CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>; e) *n*-butylamine or  
*N*-*n*-butyl-*N*-methylamine, dicyclohexylcarbodiimide/ acetonitrile; f) decaborane(14), acetonitrile/ benzene

式 (I) で表される化合物は、例えば、核内受容体 (レチノイン酸受容体) のリガンドとして特異的にレチノイン酸受容体による転写活性化を調節する作用を有している。より具体的には、レチノイン酸受容体 R A R、又はレチノイン酸受容体 R X R に親和性を有し、これらの受容体のアゴニスト又はアンタゴニストとして作用することができ、またレチノイン酸の作用増強作用を有する場合もある。これらの作用により、式 (I) で表される化合物は、白血病細胞に対して増殖阻害および正常細胞への分化を促進することができ、白血病に対する分化誘導療法による治療のための医薬として有用であるほか、癌、リウマチ、動脈硬化、糖尿

病、臓器移植の際の拒絶反応、移植片対宿主病の治療及び／又は予防に有用である。また、核内受容体への親和性を利用した癌細胞へのターゲティングにより<sup>10</sup> B-中性子捕捉療法における医薬として用いることが可能である。さらに、エストロゲン作用剤として用いることもできる。

本発明の医薬の有効成分としては、上記式（I）で表される化合物又は生理学的に許容されるその塩、それらの水和物又はそれらの溶媒和物を用いることができる。本発明の医薬としては、上記有効成分をそのまま投与してもよいが、一般的には、上記有効成分と1種又は2種以上の製剤用添加物を含む医薬組成物を調剤して投与することが望ましい。本発明の医薬の投与経路は特に限定されず。経口又は非経口的に投与することが可能である。

経口投与に適する医薬用組成物としては、例えば、錠剤、カプセル剤、散剤、細粒剤、顆粒剤、液剤、及びシロップ剤等を挙げることができ、非経口投与に適する医薬組成物としては、例えば、注射剤、点滴剤、坐剤、吸入剤、点眼剤、点鼻剤、経皮吸収剤、軟膏剤、クリーム剤、及び貼付剤等を挙げることができる。製剤用添加物としては、例えば、賦形剤、崩壊剤ないし崩壊補助剤、結合剤、滑沢剤、コーティング剤、色素、希釈剤、基剤、溶解剤ないし溶解補助剤、等張化剤、pH調節剤、安定化剤、噴射剤、及び粘着剤等を用いることができ、医薬組成物の形態に応じて適宜のものを選択して使用することが可能である。本発明の医薬の投与量は特に限定されず、有効成分である化合物の種類、予防又は治療の目的、適用すべき疾患の種類、患者の年齢や症状、投与経路などの条件に応じて適宜の投与量を選択することができる。

## 実施例

以下、本発明を実施例によりさらに具体的に説明するが、本発明の範囲はこれらの実施例に限定されることはない。なお、実施例中の化合物番号は上記スキーム中の化合物番号に対応している。

## 例 1

1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボン酸 100mg(0.531mmol)をジクロロメタン 1ml に溶解し、塩化オキサリル 101mg(0.795mmol)および触媒としてジメチルホルムアミド (DMF) 1 滴を加え、室温で 3 時間攪拌した後、反応液を濃縮した。残渣および 4-アミノ安息香酸メチル 80.3mg(0.531mmol)をジクロロメタン 2ml に懸濁し、0°Cで 4-ジメチルアミノピリジン 130mg(1.06mmol)を加え、アルゴン雰囲気下、室温で 1 時間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止し、ジクロロメタンで抽出した。その有機層を、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: ヘキサン/酢酸エチル=5/1) によって精製し、4- [(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)カルバモイル]安息香酸メチルを得た (58%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.50 (10H, m), 3.92 (3H, s), 4.35 (1H, br s), 7.55 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.71 (1H, br s), 8.06 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz).

4-[(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)カルバモイル]安息香酸メチル 73mg(0.227mmol)をテトラヒドロフラン (THF) 1ml に溶解し、1N水酸化カリウム 0.91mlを加え、室温で 16 時間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: クロロホルム/メタノール=20/1) によって精製し、B R 10 を得た (60%)。

B R 10: 無色針状晶 (酢酸エチル/ジクロロメタン)

融点: 249-251°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.00-3.30 (10H, br m), 4.36 (1H, br s), 7.59 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.75 (1H, br s), 8.12 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz)

元素分析 ( $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{B}_{10}\text{NO}_3$ ) 計算値 C, 39.08; H, 5.57; N, 4.56. 実測値 C, 39.13; H, 5.58; N, 4.44.

1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボン酸から、B R 10 と同様の製造方法によって B R 20 を合成した。

B R 20 : 無色針状晶 (酢酸エチル/ジクロロメタン)

融点 : 271-273°C ;  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  : 1.30-3.20 (10H, br m), 4.30 (1H, br s), 7.69 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.89 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 9.74 (1H, s), 12.87 (1H, br s).

HRMS( $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{B}_{10}\text{NO}_3$ ) 計算値 307.2246, 実測値 307.2235.

1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボン酸から、B R 10 と同様の製造方法によって B R 30 を合成した。

B R 30 : 無色針状晶 (酢酸エチル/ヘキサン); 融点 : >300°C ;  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  : 1.40-3.20 (10H, br m), 3.94 (1H, br s), 7.61 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.86 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 9.36 (1H, s), 12.80 (1H, br s).

元素分析( $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{B}_{10}\text{NO}_3$ ) 計算値 C, 39.08; H, 5.57; N, 4.56. 実測値 C, 39.30; H, 5.54; N, 4.35.

## 例 2

エチニルトリメチルシラン 5.0g(50.9mmol)を乾燥ジエチルエーテル 50ml に溶解し、1.6Mのn-ブチルリチウム/ヘキサン溶液 35.0ml(56.0mmol)をアルゴン雰囲気下、0°Cで滴下し、同温で1時間攪拌した。DMF 3.72g(50.9mmol)をジエチルエーテル 20ml に溶解し、5°C以下で30分間かけて滴下した後、室温で2時間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止し、ジエチルエーテルで抽出した。その有機層を、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した。蒸留(40-45°C/15mmHg)によって精製し、3-(トリメチルシリル)プロピオールアルデヒドを得た (28%)。

無色油状物

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 0.27 (9H, s), 9.17 (1H, s).

水素化ナトリウム 556mg(13.9mmol)を THF 7ml に懸濁し、アルゴン雰囲気下、ジエチルホスホノ酢酸エチル 3.12g(13.9mmol)を THF 7ml に溶解して滴下した。反応液を室温で 30 分間攪拌した後、3-(トリメチルシリル)プロピオールアルデヒドを THF 7ml に溶解して 0°C で滴下した。室温で 1.5 時間攪拌した後、反応液を氷水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。残渣をシリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: ヘキサン $\rightarrow$ ヘキサン/酢酸エチル=50/1) によって精製し、エチル 5-トリメチルシリル-(E)-2-ペンテン-4-イノエートを得た (65%)。

無色油状物

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 0.21 (9H, s), 1.29 (3H, t,  $J = 7.2$  Hz), 4.21 (2H, q,  $J = 7.2$  Hz), 6.24 (1H, d,  $J = 15.9$  Hz), 6.74 (1H, d,  $J = 15.9$  Hz)。

エチル 5-トリメチルシリル-(E)-2-ペンテン-4-イノエート 800mg(4.07mmol)をエタノール 10ml に溶解し、炭酸カリウム 563mg(4.07mmol)を加え、室温で 1 時間攪拌した。2N 塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィーによって精製し、エチル (E)-2-ペンテン-4-イノエートを得た (79%)。

無色油状物

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.30 (3H, t,  $J = 7.1$  Hz), 3.34 (1H, dd,  $J = 0.7, 2.4$  Hz), 4.23 (2H, q,  $J = 7.1$  Hz), 6.32 (1H, dd,  $J = 0.7, 15.9$  Hz), 6.72 (1H, dd,  $J = 2.4, 15.9$  Hz)。

エチル (E)-2-ペンテン-4-イノエート 360mg(2.90mmol)およびデカボラン (14) 532mg(4.35mmol)を混合し、アセトニトリル 1.5ml およびベンゼン 15ml 中、

アルゴン雰囲気下で 17 時間還流した。反応液を濃縮した後、シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=10/1）によって精製し、3-（1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル）-(E)-アクリル酸エチルを得た（64%）。

無色プリズム晶（ヘキサン）

融点：68-69°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.30 (3H, t,  $J = 7.1$  Hz), 1.50-3.40 (10H, br m), 3.69 (1H, br s), 4.22 (2H, q,  $J = 7.1$  Hz), 6.20 (1H, d,  $J = 15.4$  Hz), 6.84 (1H, d,  $J = 15.4$  Hz)

元素分析( $\text{C}_7\text{H}_{18}\text{B}_{10}\text{O}_2$ )計算値 C, 34.70; H, 7.49. 実測値 C, 34.41; H, 7.66.

3-（1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル）-(E)-アクリル酸エチル 220mg(0.908mmol)を THF 5ml に溶解し、1N 水酸化カリウム 1.82ml を加えて、室温で 7 時間攪拌した。2N 塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：クロロホルム／メタノール=10/1）によって精製し、3-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)-(E)-プロペノン酸を得た（74%）。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO}-d_6$ )  $\delta$ : 1.40-3.20 (10H, br m), 5.47 (1H, br s), 6.22 (1H, d,  $J = 15.4$  Hz), 6.92 (1H, d, 15.4 Hz), 13.00 (1H, br).

上記で得られたプロペノン酸化合物 60mg(0.28mmol)をジクロロメタン 1ml に溶解し、塩化オキサリル 53.3mg(0.42mmol)および触媒として DMF 1 滴を加えた。室温で 1 時間攪拌した後、反応液を濃縮した。残渣をピリジン 1ml に溶解し、4-アミノ安息香酸メチル 46.6mg(0.308mmol)を加えた。室温で 18 時間攪拌した後、2N 塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥し

た後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=5/1）によって精製し、4-[2-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)-(E)-エテニルカルボキサミド]安息香酸メチルを得た（44%）。  
 $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.50 (10H, m), 3.72 (1H, br s), 3.91 (3H, s), 6.37 (1H, d,  $J = 15.0$  Hz), 6.96 (1H, d,  $J = 15.0$  Hz), 7.40 (1H, br s), 7.64 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 8.04 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz)  
HRMS( $\text{C}_{13}\text{H}_{21}\text{B}_{10}\text{NO}_3$ ) 計算値 347.2524, 実測値 347.2534.

上記で得られた安息香酸メチル化合物 36mg(0.104mmol)を THF 1ml に溶解し、1N水酸化カリウム 0.468ml を加え、室温で 36 時間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：クロロホルム／メタノール=50/1→5/1）によって精製し、4-[2-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)-(E)-エテニルカルボキサミド]安息香酸 (BR110) を得た (39%)。

無色針状晶（酢酸エチル／ヘキサン）

融点:  $>300^\circ\text{C}$ ;  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.40-3.20 (10H, br m), 5.50 (1H, br s), 6.67 (1H, d,  $J = 15.1$  Hz), 6.98 (1H, d,  $J = 15.1$  Hz), 7.73 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.92 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 10.62 (1H, s), 12.75 (1H, br)  
HRMS( $\text{C}_{12}\text{H}_{19}\text{B}_{10}\text{NO}_3$ ) 計算値 333.2368, 実測値 333.2367.

### 例 3

エチニルベンゼン 5.51g(53.9mmol)およびデカボラン(14)2.64g(21.6mmol)を混合し、アセトニトリル 5.5ml およびベンゼン 55ml 中、アルゴン雰囲気下で 4 日間還流した。その後、反応液を濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン）によって精製して、1-フェニル-1,2-ジカルバークロゾードデカボランを得た (74%)。

無色プリズム晶 (ヘキサン)

融点: 66-67°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.50 (10H, br m), 3.97 (1H, br s), 7.33 (2H, m), 7.39 (1H, m), 7.49 (2H, m).

1-フェニル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン 950mg(4.31mmol)を乾燥ジエチルエーテル 15ml に溶解し、アルゴン雰囲気下、1.54Mのn-ブチルリチウム/ヘキサン溶液 2.8ml(4.31mmol)を 0°Cで滴下した。反応液を室温で 3 時間攪拌した後、-78°Cに冷却し、ヨウ化メチル 673mg(4.74mmol)の THF 3ml 溶液を滴下し、さらに-78°Cから室温で 16 時間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止し、ジエチルエーテルで抽出した。その有機層を水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出液: ヘキサン) によって精製し、1-メチル-2-フェニル-1,2-ジカルバークロゾードデカボランを得た (94%)。

無色プリズム晶 (ヘキサン)

融点: 102-103°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.50 (10H, br m), 1.69 (3H, s), 7.39 (2H, m), 7.45 (1H, m), 7.65 (2H, m)

HRMS( $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{B}_{10}$ ) 計算値 234.2412, 実測値 234.2422.

濃硝酸および濃硫酸の混合液(15:85, v/v)17.5ml に、1-メチル-2-フェニル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン 900mg(3.84mmol)のジクロロメタン 17.5ml 溶液を 0°Cで滴下し、室温で 4 時間攪拌した。反応液を氷上に注ぎ、ジクロロメタンで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: ヘキサン/酢酸エチル=30/1) によって精製し、4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼン(a) (34%)および 3-(2-メチル-1,2-ジカルバー



クロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼン(b) (57%) を得た。

(a)無色プリズム晶 (酢酸エチル／ヘキサン)

融点：105-106°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.50 (10H, br m), 1.73 (3H, s), 7.87 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz), 8.26 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz)

HRMS( $\text{C}_9\text{H}_{17}\text{B}_{10}\text{NO}_2$ ) 計算値 279.2262, 実測値 279.2264.

(b)無色プリズム晶 (酢酸エチル／ヘキサン)

融点：126-127°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.50 (10H, br m), 1.74 (3H, s), 7.64 (1H, t,  $J = 8.1$  Hz), 8.01 (1H, ddd,  $J = 1.1, 2.0, 8.1$  Hz), 8.34 (1H, ddd,  $J = 1.1, 2.0, 8.1$  Hz), 8.53 (1H, t,  $J = 2.0$  Hz)

HRMS( $\text{C}_9\text{H}_{17}\text{B}_{10}\text{NO}_2$ ) 計算値 279.2262, 実測値 279.2243.

4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼン 349mg(1.25mmol)をエタノール 25ml に溶解し、大気圧の水素雰囲気下、10% Pd / C87mg を用いて室温で 1 時間水素化した。触媒を濾別した後、濾液を濃縮し、4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリンを得た (95%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.40-3.50 (10H, br m), 1.68 (3H, s), 4.01 (2H, br), 6.62 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz), 7.39 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz).

上記で得られたアニリン化合物 100mg(0.401mmol)をピリジン 2.5ml に溶解し、塩化テレフタル酸モノメチルエステル 119mg(0.599mmol)を 0°Cで加え、室温で 3 時間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液：ジクロロメタン／ヘキサン=3/2→2/1) によって精製し、4-[4-(2-

メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルカルバモイル]安息香酸メチルを得た (96%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.50 (10H, br m), 1.71 (3H, s), 3.97 (3H, s), 7.66 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz), 7.70 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz), 7.91 (1H, br s), 7.93 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz), 8.18 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz)。

上記で得られた安息香酸メチル化合物 140mg(0.34mmol)を THF 2ml に溶解し、1N 水酸化カリウム 0.68ml を加え、室温で 14 時間攪拌した。2N 塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: クロロホルム/メタノール=5/1) によって精製し、4-[4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルカルバモイル]安息香酸 (BR201) を得た (98%)。

無色針状晶 (酢酸エチル/ヘキサン)

融点:  $>300^\circ\text{C}$

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO}-d_6$ )  $\delta$ : 1.40-3.20 (10H, br m), 1.74 (3H, s), 7.71 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.91 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 8.04 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz), 8.08 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz), 10.66 (1H, s), 13.32 (1H, br)

元素分析 ( $\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{B}_{10}\text{NO}_3$ ) 計算値 C, 51.37; H, 5.83; N, 3.52. 実測値 C, 51.13; H, 5.68; N, 3.37.

上記の方法を用い、3-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼンを 4-[3-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルカルバモイル]安息香酸 (BR251) に変換した。

無色針状晶 (酢酸エチル/ヘキサン)

融点:  $284-286^\circ\text{C}$

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO}-d_6$ )  $\delta$ : 1.40-3.20 (10H, br m), 1.77 (3H, s), 7.45 (1H, br d,  $J$

= 8.2 Hz), 7.49 (1H, t,  $J = 8.2$  Hz), 8.05 (1H, br d,  $J = 8.2$  Hz), 8.06 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz), 8.09 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz), 8.25 (1H, br s), 10.61 (1H, s), 13.30 (1H, br)

HRMS( $C_{17}H_{23}B_{10}NO_3$ ) 計算値 397.2681, 実測値 397.2683

元素分析( $C_{17}H_{23}B_{10}NO_3/0.2 H_2O$ ) 計算値 C, 50.91; H, 5.88; N, 3.49. 実測値 C, 50.71; H, 5.97; N, 3.36.

#### 例 4

4-ブromo安息香酸エチル 1.5g(6.55mmol)、エチニルトリメチルシラン 965mg(9.82mmol)、ジイソプロピルアミン 1.39g(13.7mmol)、ヨウ化銅 (I) 25mg(0.131mmol)、および塩化ビス (トリフェニルホスフィン) パラジウム (II) 184mg(0.262mmol)を混合し、乾燥 THF 10ml 中アルゴン雰囲気下、45°Cで4時間加熱した。水を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: ヘキサン/酢酸エチル=100/1) によって精製し、4-[(トリメチルシリル)エチニル]安息香酸エチルを得た(73%)。

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$ : 0.26 (9H, s), 1.39 (3H, t,  $J = 7.2$  Hz), 4.37 (2H, q,  $J = 7.2$  Hz), 7.51 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz), 7.97 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz).

4-[(トリメチルシリル)エチニル]安息香酸エチル 1.15g(4.67mmol)を THF 10ml に溶解し、1Mフッ化テトラブチルアンモニウム/THF 溶液 5.14ml を 0°Cで滴下した。室温で30分間攪拌した後、水を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: ヘキサン/酢酸エチル=20/1) によって精製し、4-エチニル安息香酸エチルを得た (40%)。

無色油状物

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$ : 1.40 (3H, t,  $J = 7.1$  Hz), 3.23 (1H, s), 4.38 (2H, q,  $J =$

7.1 Hz), 7.55 (2H, d,  $J = 8.2$  Hz), 8.00 (2H, d,  $J = 8.2$  Hz).

4-エチル安息香酸エチル 320mg(1.84mmol) およびデカボラン(14) 337mg(2.76mmol)を混合し、アセトニトリル 1ml およびベンゼン 15ml 中、アルゴン雰囲気下で3日間還流した。反応液を濃縮し、シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘキサン/酢酸エチル=15/1)によって精製し、4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)安息香酸エチルを得た (71%)。

無色フレーク (エタノール)

融点: 111-112°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.39 (3H, t,  $J = 7.1$  Hz), 1.50-3.50 (10H, br m), 4.01 (1H, br s), 4.39 (2H, q,  $J = 7.1$  Hz), 7.54 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 8.00 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz)

HRMS( $\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 292.2466, 実測値 292.2487.

4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)安息香酸エチル 374mg(1.28mmol)をTHF 5mlに溶解し、1N水酸化カリウム 3.84mlを加え、室温で15時間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。残った結晶をヘキサンで洗浄して、4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)安息香酸を得た。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$ : 1.40-3.20 (10H, br m), 5.88 (1H, br s), 7.72 (2H, d,  $J = 8.5$  Hz), 7.94 (2H, d,  $J = 8.5$  Hz), 13.29 (1H, br).

上記で得られた安息香酸化合物 140mg(0.53mmol)をジクロロメタン 1.5mlに懸濁し、塩化オキサリル 202mg(1.59mmol)および触媒としてDMF 1滴を加えた。室温で1時間攪拌した後、反応液を濃縮した。残渣をピリジン 1.5mlに溶解し、4-アミノ安息香酸メチル 84.0mg(0.556mmol)を加えた。室温で15時間攪拌した後、

2N塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=3/1）によって精製し、4-{[4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニル]カルボキサミド}安息香酸メチルを得た(48%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.50 (10H, m), 3.92 (3H, s), 4.02 (1H, br s), 7.62 (2H, d,  $J = 8.4$  Hz), 7.72 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.84 (2H, d,  $J = 8.4$  Hz), 7.89 (1H, br s), 8.07 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz).

上記で得られた安息香酸メチル化合物 94mg(0.236mmol)をTHF 3mlに溶解し、1N水酸化カリウム 1.18mlを加え、40°Cで16時間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：クロロホルム／メタノール=5/1）によって精製し、4-{[4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニル]カルボキサミド}安息香酸 (BR300) を得た (41%)。

無色針状晶 (酢酸エチル)

融点: >300°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$ : 1.40-3.20 (10H, br m), 5.92 (1H, br s), 7.76 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.88 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.94 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.95 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 10.61 (1H, s), 12.80 (1H, br)

元素分析 ( $\text{C}_{16}\text{H}_{21}\text{B}_{10}\text{NO}_3$ ) 計算値 C, 50.12; H, 5.52; N, 3.65. 実測値 C, 50.18; H, 5.80; N, 3.41.

3-ブromo安息香酸エチル 1.0g(4.37mmol)、エチニルトリメチルシラン 644mg(6.56mmol)、ジイソプロピルアミン 929mg(9.20mmol)、ヨウ化銅 (I) 16.6mg(0.0872mmol)、および塩化ビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(II)

123mg(0.175mmol)を混合し、乾燥THF 8ml 中アルゴン雰囲気下、45°Cで5時間加熱した。冷却後、水を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=50/1）によって精製し、3-[(トリメチルシリル)エチニル]安息香酸エチルを得た(90%)。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 0.26 (9H, s), 1.40 (3H, t, J = 7.1 Hz), 4.38 (2H, q, J = 7.1 Hz), 7.38 (1H, dd, J = 7.3, 8.3 Hz), 7.63 (1H, d, J = 7.3 Hz), 7.98 (1H, d, J = 8.3 Hz), 8.13 (1H, s).

3-[(トリメチルシリル)エチニル]安息香酸エチル 1.04g(4.22mmol)のエタノール 10ml 溶液に、炭酸カリウム 583mg(4.22mmol)を加え、室温で2時間攪拌した。反応液を濃縮し、残渣を酢酸エチルに溶解した。その有機層を、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=30/1）によって精製し、3-エチニル安息香酸エチルを得た(96%)。

無色針状晶

融点：36-37°C

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 1.40 (3H, t, J = 7.1 Hz), 3.12 (1H, s), 4.34 (2H, q, J = 7.1 Hz), 7.41 (1H, t, J = 7.8 Hz), 7.66 (1H, dt, J = 7.8, 1.5 Hz), 8.03 (1H, dt, J = 7.8, 1.5 Hz), 8.17 (1H, t, J = 1.5 Hz).

4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)安息香酸エチルの場合と同様に、3-エチニル安息香酸エチルをデカボラン(14)と反応させて、3-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)安息香酸エチルに変換した。生成物の収率は68%であった。

無色フレーク（エタノール）

融点：168-169°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.41 (3H, t,  $J = 7.7$  Hz), 1.50-3.50 (10H, m), 4.04 (1H, br s), 4.40 (2H, q,  $J = 7.1$  Hz), 7.43 (1H, t,  $J = 7.7$  Hz), 7.70 (1H, ddd,  $J = 1.1, 2.2, 7.7$  Hz), 8.07 (1H, dt,  $J = 7.7, 1.1$  Hz), 8.10 (1H, t,  $J = 1.7$  Hz)

HRMS( $\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 292.2466, 実測値 292.2474.

B R 300 と同様の製造方法によって、3-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)安息香酸エチルから、4-{[3-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニル]カルボキサミド}安息香酸 (B R 350) を製造した。

無色針状晶 (酢酸エチル/ヘキサン)

融点: 236-239°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$ : 1.40-3.20 (10H, br m), 5.89 (1H, br s), 7.60 (1H, t,  $J = 8.0$  Hz), 7.82 (1H, br d,  $J = 8.0$  Hz), 7.86 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.95 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 8.04 (1H, br d,  $J = 8.0$  Hz), 8.05 (1H, br s), 10.61 (1H, s), 12.89 (1H, br)

HRMS( $\text{C}_{16}\text{H}_{21}\text{B}_{10}\text{NO}_3$ ) 計算値 383.2524 実測値 383.2542

元素分析( $\text{C}_{16}\text{H}_{21}\text{B}_{10}\text{NO}_3/0.5 \text{H}_2\text{O}$ ) 計算値 C, 48.97; H, 5.65; N, 3.57. 実測値 C, 48.99; H, 5.83; N, 3.49.

## 例 5

1,2-ジカルバークロゾードデカボラン 4.0g(27.7mmol)のDME 100ml 溶液に、アルゴン雰囲気下 0°Cで 1.54M *n*-ブチルリチウム/ヘキサン溶液 37.8ml(58.2mmol)を滴下した。混合液を室温で 30 分間攪拌し、塩化銅 7.13g(72.0mmol)を一度に添加し、さらに室温で 2 時間攪拌した。その後、ピリジン 16.7ml(208mmol)を添加し、4-インドニトロベンゼン 8.28g(33.3mmol)を一度に添加して、100°Cで 22 時間加熱した。冷却後、ジエチルエーテルで希釈し、室温で 12 時間攪拌し、不溶物をセライトで濾別した。濾液を 2N 塩酸、水、食塩水の

順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶出液：n-ヘキサン／酢酸エチル=7/1）で精製して、4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼンを得た（75%）。

無色プリズム（酢酸エチル／ヘキサン）

融点：170-172°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.50-3.50 (10H, br m), 4.02 (1H, br s), 7.67 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz), 8.21 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz)

4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼン 5.45g(20.5mmol)のエタノール 220ml 溶液を、大気圧の水素雰囲気下、10% Pd/C 1.36 gを用いて、室温で3時間水素化した。触媒を濾別した後、濾液を濃縮し、4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリンを得た(85%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.50-3.50 (10H, br m), 3.83 (3H, br), 6.56 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz), 7.27 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz)

水素化ナトリウム 40.8mg(1.02mmol)をDMF 1ml に懸濁し、4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリンを 200mg(0.850mmol)をDMF 3ml に溶解して添加した。反応液を室温で5分間攪拌した後、ヨウ化n-プロピル 217mg(1.28mmol)を加え、さらに室温で1.5時間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止した後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で中和し、ジエチルエーテルで抽出した。その有機層を水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=5/1）で精製して、4-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリンを得た（82%）。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.74 (3H, t,  $J = 7.3$  Hz), 1.41 (2H, m), 1.50-3.50 (10H, br m), 1.73 (2H, m), 3.90 (2H, br), 6.60 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.36 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz)



4-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリン 175mg(0.631mmol)、4-ヨード安息香酸エチル 192mg(0.695mmol)、炭酸セシウム 288mg(0.884mmol)、トリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(0) 11.6mg(0.0127mmol)、2,2'-ビス(ジフェニルホスフィノ)-1,1'-ビナフチル 19.6mg(0.0315mmol)を混合し、乾燥トルエン中、100~110°Cで27時間加熱した。その後、水を加えて反応を停止し、ジエチルエーテルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュユカラムクロマトグラフィー(溶出液:ジクロロメタン/ヘキサン=1/1)で精製して、4-[4-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸エチルの淡黄色針状晶を得た(53%)。

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 0.77 (3H, t, J = 7.3 Hz), 1.39 (3H, t, J = 7.1 Hz), 1.44 (2H, m), 1.50-3.50 (10H, br m), 1.76 (2H, m), 4.36 (2H, q, J = 7.1 Hz), 6.15 (1H, s), 7.09 (2H, d, J = 8.8 Hz), 7.10 (2H, d, J = 8.8 Hz), 7.52 (2H, d, J = 8.8 Hz), 7.98 (2H, d, J = 8.8 Hz)

4-[4-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸エチル 130mg(0.305mmol)を水1.5ml-ジオキサン5mlに溶解して濃硫酸1mlを加えた後、反応液を100°Cで15時間加熱した。反応液を氷上に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュユカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘキサン/酢酸エチル=2/1→1/1)で精製して、4-[4-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸(BR403)を得た(68%)。無色針状晶(溶出液:酢酸エチル/ヘキサン)

融点: 216-217°C

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ 0.71 (3H, t, J = 7.3 Hz), 1.36 (2H, m), 1.50-3.20 (10H, br m), 1.80 (2H, m), 7.17 (2H, d, J = 8.8 Hz), 7.19 (2H, d, J = 8.8 Hz), 7.55

(2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.84 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 9.06 (1H, s), 12.43 (1H, s)  
元素分析 ( $C_{18}H_{27}B_{10}NO_2$ ) 計算値 C, 54.39; H, 6.85; N, 3.52. 実測値 C, 54.09;  
H, 6.64; N, 3.45.

4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼンと同様の製造方法によって、1,2-ジカルバークロゾードデカボラン 2.0g(13.9mmol)、1.54M n-ブチルリチウム/ヘキサン溶液 19.0ml(29.3mmol)、塩化銅 3.58g(36.2mmol)、ピリジン 8.39ml(104mmol)、及び 3-ヨードニトロベンゼン 4.15g(16.7mmol)から 3-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼンを合成した。シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製して、3-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼン (34%) 及び 3-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリン (9%) を得た。

無色プリズム

融点: 142-143°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.50-3.50 (10H, br m), 4.03 (1H, br s), 7.58 (1H, t,  $J = 8.2$  Hz), 7.86 (1H, ddd,  $J = 1.2, 1.8, 8.2$  Hz), 8.28 (1H, ddd,  $J = 1.2, 1.8, 8.2$  Hz), 8.34 (1H, t,  $J = 1.8$  Hz)

4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリンと同様の製造方法によって、3-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼンを還元した。シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製して、3-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリンを得た (76%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.40-3.50 (10H, br m), 3.85 (2H, br), 3.93 (1H, br s), 6.67 (1H, m), 6.78-6.81 (2H, m), 7.07 (1H, t,  $J = 8.2$  Hz)

この化合物を 4-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリンと同様の製造方法によって、3-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾード

デカボラン-1-イル)アニリンに転化した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘキサン/酢酸エチル=5/1)で精製して、3-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリンを得た (92%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.74 (3H, t,  $J = 7.3$  Hz), 1.43 (2H, m), 1.50-3.50 (10H, br m), 1.76 (2H, m), 3.80 (2H, br), 6.74 (1H, br d,  $J = 8.0$  Hz), 6.91 (1H, br s), 6.98 (1H, br d,  $J = 8.0$  Hz), 7.13 (1H, t,  $J = 8.0$  Hz)

4-[4-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸エチルと同様の製造方法によって、3-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリンから 4-[3-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸エチルを合成した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液:ジクロロメタン/ヘキサン=1/1)で精製して、4-[3-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸エチルの淡黄色針状晶を得た (89%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.78 (3H, t,  $J = 7.3$  Hz), 1.39 (3H, t,  $J = 7.1$  Hz), 1.45 (2H, m), 1.50-3.50 (10H, br m), 1.79 (2H, m), 4.36 (2H, q,  $J = 7.1$  Hz), 6.09 (1H, s), 7.00 (2H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.23 (1H, m), 7.26 (1H, m), 7.32 (1H, t,  $J = 7.9$  Hz), 7.39 (1H, br s), 7.97 (2H, d,  $J = 8.9$  Hz)

このエステルを 4-[4-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸と同様の製造方法によって加水分解した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液:ヘキサン/酢酸エチル=2/1 $\rightarrow$ 1/1)で精製して、4-[3-(2-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸 (BR453)を得た (80%)。

無色針状晶 (溶出液:酢酸エチル/ヘキサン)

融点: 229-230°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  0.72 (3H, t,  $J = 7.3$  Hz), 1.38 (2H, m), 1.50-3.20 (10H,

br m), 1.84 (2H, m), 7.08 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.22 (1H, br d,  $J = 7.1$  Hz), 7.34-7.41 (3H, m), 7.83 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 8.94 (1H, s), 12.38 (1H, s)  
元素分析 ( $C_{18}H_{27}B_{10}NO_2$ ) 計算値 C, 54.39; H, 6.85; N, 3.52. 実測値 C, 54.17; H, 6.78; N, 3.25.

#### 例 6

4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ニトロベンゼン 349mg(1.25mmol)をエタノール 25ml に溶解し、大気圧の水素雰囲気下、10% Pd / C87mg を用いて、室温で 1 時間水素化した。触媒を濾別した後、濾液を濃縮し、4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリンを得た (95%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.40-3.50 (10H, br m), 1.68 (3H, s), 4.01 (2H, br), 6.62 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz), 7.39 (2H, d,  $J = 8.6$  Hz).

4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)アニリン 174mg(0.698mmol)、4-ヨウ化安息香酸エチル 193mg(0.699mmol)、炭酸セシウム 318mg(0.976mmol)、トリス (ジベンジリデンアセトン) ジパラジウム (0) 12.8mg(0.0140mmol)、および 2,2'-ビス (ジフェニルホスフィノ) -1,1'-ビナフチル 21.7mg(0.0348mmol)を混合し、乾燥トルエン中、110°Cで 24 時間加熱した。その後、水を加えて反応を停止し、ジエチルエーテルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: ジクロロメタン/ヘキサン=1/1) によって精製し、4-[4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸エチルの淡黄色針状晶を得た(71%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.50 (10H, br m), 1.39 (3H, t,  $J = 7.1$  Hz), 1.72 (3H, s), 4.36 (2H, q,  $J = 7.1$  Hz), 6.15 (1H, br s), 7.09 (4H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.54 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.98 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz).

4-[4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸エチル 95 mg(0.239 mmol)をTHF 3mlに溶解し、1N水酸化カリウム 1.20mlを加え、27時間還流した。2N塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=2/1）によって精製し、4-[4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸（BR401）を得（31%）、4-[4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸エチルを回収した（27%）。

BR401：無色針状晶（酢酸エチル／ヘキサン）

融点：258-260°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$ : 1.40-3.20 (10H, br m), 1.73 (3H, s), 7.16 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.20 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.56 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.83 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 9.06 (1H, s), 12.42 (1H, br)

元素分析 ( $\text{C}_{16}\text{H}_{23}\text{B}_{10}\text{NO}_3$ ) 計算値 C, 52.01; H, 6.27; N, 3.79. 実測値 C, 52.11; H, 6.54; N, 3.64.

BR431 を 4-[4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニルアミノ]安息香酸エチルと同様の製造方法によって、[4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)-2-メチル]ニトロベンゼンより合成した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=5/1→3/1）によって精製し、4-{4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)-2-メチル}フェニルアミノ}安息香酸エチルの淡橙色針状晶を得た（61%）。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.38 (3H, t,  $J = 7.2$  Hz), 1.50-3.50 (10H, br m), 2.26 (3H, s), 3.92 (1H, br s), 4.35 (2H, q,  $J = 7.2$  Hz), 5.70 (1H, s), 6.95 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.23 (1H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.27 (2H, dd,  $J = 2.4, 8.8$  Hz), 7.33

(1H, d,  $J = 2.4$  Hz), 7.95 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz).

水素化ナトリウム 33.2mg(0.830mmol)をDMF 1ml に懸濁し、4-{4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)-2-メチル}フェニルアミノ}安息香酸エチル 150mg(0.377mmol)をDMF 3ml に溶解して添加した。反応液を室温で 5 分間攪拌した後、ヨウ化メチル 161mg(1.13mmol)を加え、さらに室温で 20 分間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止し、ジエチルエーテルで抽出した。その有機層を水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘキサン/酢酸エチル=10/1)によって精製し、4-{N-メチル-[2-メチル-4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)]フェニルアミノ}安息香酸エチルを得た(74%)。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.35 (3H, t,  $J = 7.1$  Hz), 1.50-3.50 (10H, br m), 1.76 (3H, s), 2.14 (3H, s), 3.28 (3H, s), 4.35 (2H, q,  $J = 7.1$  Hz), 6.48 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz), 7.16 (1H, d,  $J = 8.4$  Hz), 7.53 (1H, dd,  $J = 2.4, 8.4$  Hz), 7.57 (1H, d,  $J = 2.4$  Hz), 7.88 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz).

4-{N-メチル-[2-メチル-4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)]フェニルアミノ}安息香酸エチル 111mg(0.261mmol)をTHF 3ml に溶解し、1N水酸化カリウム 1.95ml を加え、26 時間還流した。2N塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘキサン/酢酸エチル=2/1)によって精製し、4-{N-メチル-[2-メチル-4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)]フェニルアミノ}安息香酸(BR431)を得(12%)、4-{N-メチル-[2-メチル-4-(2-メチル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)]フェニルアミノ}安息香酸エチルを回収した(16%)。

BR431: 無色針状晶(酢酸エチル/ヘキサン)

融点 : 296-298°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  : 1.40-3.20 (10H, br m), 1.80 (3H, s), 1.99 (3H, s), 3.24 (3H, s), 6.51 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz), 7.31 (1H, d,  $J = 8.3$  Hz), 7.63 (1H, dd,  $J = 2.5, 8.3$  Hz), 7.69 (1H, d,  $J = 2.5$  Hz), 7.74 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz), 12.18 (1H, br s)

元素分析 ( $\text{C}_{16}\text{H}_{23}\text{B}_{10}\text{NO}_3$ ) 計算値 C, 54.39; H, 6.85; N, 3.52. 実測値 C, 54.25; H, 6.95; N, 3.53.

#### 例 7

1,12-ジカルバークロゾードデカボラン 3.5g(24.3mmol)をDMEに溶解し、アルゴン雰囲気下 0°Cで 1.54M *n*-ブチルリチウム/ヘキサン溶液 16.6ml (25.6mmol)を滴下した。反応液を室温で 30 分間攪拌し、塩化銅 3.13g(31.6mmol)を一度に添加し、さらに室温で 1 時間攪拌した。その後、ピリジン 14.7ml(183mmol)を添加し、4-ヨードアニソール 5.97g(25.5mmol)を一度に添加して、100°Cで 48 時間加熱した。冷却後、ジエチルエーテルで希釈し、室温で 3 時間攪拌し、不溶物をセライトで濾別した。濾液を 2N 塩酸、 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  水溶液、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出液 : ヘキサン $\rightarrow$ ヘキサン/酢酸エチル=10/1) で精製して、1-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (O-メチル-BE100) (60%) および 1,12-ビス (4-メトキシフェニル) -1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (O, O'-ジメチル-BE160) (13%) を得た。

O-メチル-BE100 : 無色針状晶 ;  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  : 1.50-3.30 (10H, br m), 2.75 (1H, br s), 3.74 (3H, s), 6.68 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz), 7.11 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz).

O, O'-ジメチル-BE160 : 無色針状晶 ;  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  : 1.50-3.50 (10H, br m), 3.75 (6H, s), 6.69 (4H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.15 (4H, d,  $J = 9.0$  Hz).

O-メチルーB E 100 100mg(0.399mmol)をジクロロメタン 1ml に溶解し、ドライアイス/アセトン冷却下で1M三臭化ホウ素/ジクロロメタン溶液0.48mlを滴下し、室温で2時間攪拌した。反応液を氷上に注ぎ、ジクロロメタンで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘキサン/酢酸エチル=10/1)で精製し、1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン(B E 100)を得た(93%)。

無色針状晶(ジクロロメタン/ヘキサン)

融点:193-194°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.40-3.20 (10 H, br m), 2.75 (1H, br s), 4.73 (1H, br s), 6.61 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.07 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz)

HRMS( $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{B}_{10}\text{O}$ ) 計算値 236.2204, 実測値 236.2227.

元素分析 ( $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{B}_{10}\text{O}$ ) 計算値 C, 40.66; H, 6.82. 実測値 C, 40.67; H, 6.79.

O, O'-ジメチルーB E 160 150mg(0.421mmol)をジクロロメタン 5ml に溶解し、ドライアイス/アセトン冷却下で1M三臭化ホウ素/ジクロロメタン溶液 1.05mlを滴下し、室温で2時間攪拌した。反応液を氷上に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘキサン/酢酸エチル=5/1)で精製し、1,12-ビス(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン(B E 160)を得た(93%)。

無色プリズム晶(酢酸エチル/ヘキサン)

融点:292-294°C;  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$ : 1.70-3.30 (10H, br m), 6.60 (4H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.00 (4H, d,  $J = 8.9$  Hz) 9.63 (2H, s)

HRMS( $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 328.2466, 実測値 328.2480.

元素分析 ( $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 51.20; H, 6.14. 実測値 C, 50.89; H, 6.17.



## 例 8

Ｏ－メチルーＢＥ 100 500mg(2.00mmol)をベンゼン／ジエチルエーテル(2:1)15ml に溶解し、アルゴン雰囲気下 0℃で 1.54M *n*－ブチルリチウム／ヘキサン溶液 1.56ml(2.40mmol)を滴下した後、室温で 30 分間攪拌した。反応液を 0℃に冷却し、クロロギ酸メチル 227mg(2.40mmol)を滴下して、室温で 3 時間攪拌した。水を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=50/1）によって精製し、1-メトキシカルボニル-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン（Ｏ－メチルーＢＥ 110）を得た（91%）。

無色針状晶

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.60-3.40 (10 H, br m), 3.65 (3H, s), 3.74 (3H, s), 6.68 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz), 7.08 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz).

ＢＥ 160 と同様の製造方法によって、Ｏ－メチルーＢＥ 110 を脱メチル化した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=7/1）によって精製し、1-メトキシカルボニル-12-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン（ＢＥ 110）を得た（99%）。

無色プリズム晶（ジクロロメタン／ヘキサン）

融点：178-179℃

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.60-3.40 (10H, br m), 3.65 (3H, s), 4.84 (1H, br), 6.61 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.04 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz)

HRMS( $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{B}_{10}\text{O}_3$ ) 計算値 294.2259, 実測値 294.2265.

元素分析 ( $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{B}_{10}\text{O}_3$ ) 計算値 C, 40.81; H, 6.16. 実測値 C, 40.66; H, 6.18.

水素化アルミニウムリチウム 25.8mg(0.680mmol)を THF 3ml に懸濁し、Ｏ－メチルーＢＥ 110 150mg(0.486mmol)の THF 2ml 溶液を 0℃で滴下した後、室温で

2. 5 時間攪拌した。2N 塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後濃縮し、1-ヒドロキシメチル-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン (O-メチルー B E 120) を得た (99%)。

無色針状晶 ;  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  : 1.50-3.30 (10H, br m), 3.54 (2H, s), 3.74 (3H, s), 6.68 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz), 7.11 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz)。

B E 160 と同様の製造方法によって、O-メチルー B E 120 を脱メチル化した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液 : ヘキサン/酢酸エチル=4/1) によって精製し、1-ヒドロキシメチル-12-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン (B E 120) を得た (100%)。

無色針状晶 (ジクロロメタン/ヘキサン) ; 融点 : 184-185°C ;  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  : 1.50-3.30 (10H, br m), 3.54 (2H, s), 4.87 (1H, br), 6.61 (2H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.06 (2H, d,  $J = 8.9$  Hz) ; HRMS( $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 266.2310, 実測値 266.2310. 元素分析 ( $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 40.59; H, 6.81. 実測値 C, 40.30; H, 6.59.

## 例 9

O-メチルー B E 110 260mg(0.843mmol)を T H F 3ml に溶解し、1N 水酸化カリウム 4.22ml を加えて、室温で 17 時間攪拌した。2N 塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後濃縮し、1-ヒドロキシカルボニル-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン (O-メチルー B E 130) を得た (定量的)。

無色針状晶 ;  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  : 1.60-3.40 (10H, br m), 3.69 (3H, s), 6.78 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz), 7.08 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz), 14.06 (1H, br)。

B E 160 と同様の製造方法によって、O-メチルー B E 130 を脱メチル化し、1-ヒドロキシカルボニル-12-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン (B E 130) を得た。

無色針状晶 (酢酸エチル/ジクロロメタン/ヘキサン); 融点: 249-252 °C;  $^1\text{H-NMR}$  (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ : 1.60-3.40 (10H, br m), 6.57 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 6.94 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 9.58 (1H, s).

元素分析 ( $\text{C}_9\text{H}_{16}\text{B}_{10}\text{O}_3$ ) 計算値 C, 38.56; H, 5.75. 実測値 C, 38.39; H, 5.82.

B E 130 50mg(0.170mmol)、トリエチルアミン 51.6mg(0.510mmol)、DMA P 2.1mg(0.0172mmol)、およびD P P A 70.1mg(0.254mmol)を混合し、 $t$ -ブタノール 3ml 中で 24 時間還流した。反応液を濃縮し、残渣を酢酸エチルに溶解した。水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥して濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘキサン/酢酸エチル=20/1)で精製して、1- $t$ -ブトキシカルボニルアミノ-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボランを得た (41%)。

無色針状晶;  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.39 (9H, s), 1.60-3.40 (10H, br m), 3.73 (3H, s), 4.89 (1H, s), 6.67 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.11 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz).

上記で得られた Boc 保護した生成物 62mg(0.170mmol)をジクロロメタン 2ml に溶解し、T F A 0.4ml を加えて、室温で 2.5 時間攪拌した。飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて反応を停止し、ジクロロメタンで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥し濃縮して、1-アミノ-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (O-メチルーB E 140) を得た (100%)。

無色針状晶

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.30 (10H, br m), 3.73 (3H, s), 6.67 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.11 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz).

B E 160 と同様の製造方法によって、O-メチルーB E 140 を脱メチル化した。反応液を冷飽和炭酸水素ナトリウム水溶液中に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。そ

の有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥し、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=5/1）によって精製し、1-アミノ-12-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン（B E 140）を得た（100%）。

無色針状晶（ジクロロメタン／ヘキサン）

融点：169-171°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.30 (10H, br m), 2.05 (2H, br s), 4.81 (1H, s), 6.59 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.06 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz)

HRMS( $\text{C}_8\text{H}_{17}\text{B}_{10}\text{NO}$ ) 計算値 251.2313, 実測値 251.2299.

#### 例 10

Ｏ－メチルー B E 100 500mg(2.00mmol)をジエチルエーテル 5ml に溶解し、アルゴン雰囲気下 0°Cで 1.54M  $n$ -ブチルリチウム／ヘキサン溶液 1.56ml (2.40mmol)を滴下した後、室温で 2 時間攪拌した。ドライアイス／アセトン冷却下、塩化アセチル 236mg(3.01mmol)を THF 1ml に溶解して滴下し、室温で 18 時間攪拌した。水を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン→ヘキサン／酢酸エチル=30/1）によって精製し、1-アセチル-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン（Ｏ－メチルー B E 150）（12%）および出発物質（67%）を得た。

無色針状晶

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.60-3.40 (10H, br m), 2.11 (3H, s), 3.74 (3H, s), 6.68 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz), 7.09 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz).

B E 160 と同様の製造方法によって、Ｏ－メチルー B E 150 を脱メチル化した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー（溶出液：ヘキサン／酢酸エチル=5/1）によって精製し、1-アセチル-12-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカル

パークロゾードデカボラン (B E 150) を得た (19%)。

無色針状晶 (ジクロロメタン/ヘキサン)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.30 (10H, br m), 2.11 (3H, s), 4.85 (1H, s), 6.62 (2H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.05 (2H, d,  $J = 8.9$  Hz).

O-メチル-B E 150 70mg(0.239mmol)をエタノール 3ml に懸濁し、水素化ホウ素ナトリウム 4.52mg(0.119mmol)を加え、室温で 30 分間攪拌した。2N塩酸を加えて反応を停止し、酢酸エチルで抽出した。その有機層を水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥し、濃縮した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: ヘキサン/酢酸エチル=10/1) によって精製し、1-ヒドロキシエチル-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (O-メチル-B E 121) を得た (78%)。

無色針状晶

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.11 (3H, d,  $J = 6.4$  Hz), 1.50-3.30 (10H, br m), 3.74 (1H, q,  $J = 6.4$  Hz), 3.74 (3H, s), 6.68 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz), 7.11 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz).

元素分析 ( $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 42.84; H, 7.14. 実測値 C, 42.93; H, 7.50.

B E 160 と同様の製造方法によって、O-メチル-B E 121 を脱メチル化した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: ヘキサン/酢酸エチル=5/1)によって精製し、1-ヒドロキシエチル-12-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (B E 121) を得た (94%)。

無色フレーク (ジクロロメタン/ヘキサン)

融点: 173-174°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.11 (3H, d,  $J = 6.4$  Hz), 1.50-3.30 (10H, br m), 3.74 (1H, q,  $J = 6.4$  Hz), 4.84 (1H, br), 6.61 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.07 (2H, d,  $J = 9.1$  Hz)

HRMS( $C_{10}H_{20}B_{10}O_2$ ) 計算値 280.2466, 実測値 280.2466.

#### 例 11

1,7-ジカルバークロゾードデカボラン 3.5g(24.3mmol)をDMEに溶解し、アルゴン雰囲気下 0℃で 1.54 M n-ブチルリチウム/ヘキサン溶液 16.6ml(25.6mmol)を滴下した。反応液を室温で 30 分間攪拌し、塩化銅 3.13g(31.6mmol)を一度に添加し、さらに室温で 1 時間攪拌した。その後、ピリジン 14.7ml(183mmol)を添加し、4-ヨードアニソール 5.97g(25.5mmol)を一度に添加して、100℃で 48 時間加熱した。冷却後、ジエチルエーテルで希釈し、室温で 3 時間攪拌し、不溶物をセライトで濾別した。濾液を 2N塩酸、 $Na_2S_2O_3$ 水溶液、水、食塩水の順で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥した後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘキサン→ヘキサン/酢酸エチル=30/1)で精製して、1-(4-メトキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン(O-メチル-BE200)(41%)および 1,7-ビス(4-メトキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン(O, O'-ジメチル-BE260)(17%)を得た。

O-メチル-BE200

無色針状晶

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.70 (10H, br m), 3.04 (1H, br s), 3.77 (3H, s), 6.76 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz), 7.33 (2H, d,  $J = 9.2$  Hz).

O, O'-ジメチル-BE260

無色針状晶

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.70 (10H, br m), 3.78 (6H, s), 6.77 (4H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.37 (4H, d,  $J = 9.0$  Hz).

BE100と同様の製造方法によって、O-メチル-BE200を脱メチル化した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー(溶出液:ヘキサン/酢酸エチル=10/1)によって精製し、1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾー

ドデカボラン (B E 200) を得た (92%)。

無色針状晶 (ジクロロメタン/ヘキサン)

融点: 180-181°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$ : 1.50-3.70 (10H, br m), 3.04 (1H, br s), 4.81 (1H, s), 6.69 (2H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.28 (2H, d,  $J = 8.9$  Hz).

元素分析 ( $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{B}_{10}\text{O}$ ) 計算値 C, 40.66; H, 6.82. 実測値 C, 40.52; H, 6.68.

B E 160 と同様の製造方法によって、O, O'-ジメチルー B E 260 を脱メチル化した。シリカゲルフラッシュカラムクロマトグラフィー (溶出液: ヘキサン/酢酸エチル=3/1) によって精製し、1,7-ビス(4-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン (B E 260) を得た (85%)。

無色針状晶 (酢酸エチル/ヘキサン)

融点: 198-199°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$ : 1.50-3.80 (10H, br m), 6.68 (4H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.26 (4H, d,  $J = 8.9$  Hz), 9.73 (2H, s)

元素分析 ( $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 51.20; H, 6.14. 実測値 C, 51.14; H, 6.07.

## 例 12

アルゴン雰囲気下、2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (1.36 g, 4.78 mmol) を無水テトラヒドロフラン 100 ml に溶解し、0°C 下、メチルリチウム (1.02 M, エーテル溶液, 42.1 ml, 48.0 mmol) を 10 分間で滴下し、室温にて 5 時間攪拌した。反応液をドライアイスにあげ 2 N 塩酸を加え酸性にした後、酢酸エチルにて抽出し有機層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を留去した。残渣はシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒; n-ヘキサン, 50% クロロホルム/n-ヘキサン, クロロホルム) により精製し、n-ヘキサン溶出部より原料 (312.3 mg, 22.9 %) を回収し、クロロホルム溶出部より 2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾード

デカボラン-1-カルボン酸 (1.20 g, 76.4 %) の白色固体を得た。

無色プリズム (ベンゼン)

融点 : 224-225 °C

元素分析 ( $C_{13}B_{10}H_{32}O_2$ ) 計算値 C, 47.53; H, 9.82. 実測値 C, 47.33; H, 9.59.

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ , 400MHz)  $\delta$  2.21 (1H, s, CH), 0.13, 0.07 (each 15H, s,  $BCH_3$ ).

$^{11}B$ -NMR ( $CDCl_3$ , 160.35 MHz)  $\delta$  -7.98, -9.49 (each 5B, s,  $BCH_3$ ).

アルゴン雰囲気下、2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボン酸 (60.1 mg, 0.18 mmol) へ、塩化チオニル 6 ml、無水N,N-ジメチルホルムアミド 0.06 ml を加え 90°C 下 5 時間加熱した。過剰量の塩化チオニルを減圧下留去し残渣へ水を加え酢酸エチルにて抽出、有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去した。残渣はシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒 ; n-ヘキサン) により精製し、2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボニルクロリド (59.5 mg, 93.7 %) の白色固体を得た。

無色プリズム (メタノール)

融点 : 183-184 °C

元素分析 ( $C_{13}B_{10}H_{31}OCl$ ) 計算値 C, 45.00; H, 9.01. 実測値 C, 45.00; H, 8.78.

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ , 400MHz)  $\delta$  2.29 (1H, s, CH), 0.22, 0.10 (each 15H, s,  $BCH_3$ ).

$^{11}B$ -NMR ( $CDCl_3$ , 160.35 MHz)  $\delta$  -7.64, -9.32 (each 5B, s,  $BCH_3$ ).

アルゴン雰囲気下、2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボニルクロリド (500.0 mg, 1.44 mmol) を無水N,N-ジメチルホルムアミド 15 ml に溶解し、0°C 下、アジ化ナトリウム (140.4 mg, 2.16 mmol) を加え 30°C にて 30 分攪拌。反応液を水にあけ酢酸エチルで抽出し有機層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去した。残渣はシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒 ; n-ヘキサン) により精製し、



2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボニルアジド (487.1 mg, 95.6 %)の白色固体を得た。

無色薄片状結晶 (エタノール-ジクロロメタン)

融点 157-158 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 400MHz)  $\delta$  2.23 (1H, s, CH), 0.16, 0.07 (each 15H, s,  $\text{BCH}_3$ ).

アルゴン雰囲気下、2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボニルアジド (487.1 mg, 1.38 mmol) を無水トルエン 50 ml に溶解し、100 °C 下 2 時間加熱した。反応液を水にあげ酢酸エチルにて抽出し有機層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去した。残渣はシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒 ; n-ヘキサン) により精製し、2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イルイソシアナート (439.4 mg, 98.0 %) の白色固体を得た。

無色プリズム (アセトニトリル-ジクロロメタン)

融点 : 162-163°C

元素分析 ( $\text{C}_{13}\text{B}_{10}\text{H}_{31}\text{ON}$ ) 計算値 C, 47.97; H, 9.60; N, 4.30. 実測値 C, 47.96; H, 9.30; N, 4.24.

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 400MHz)  $\delta$  1.92 (1H, s, CH), 0.08, 0.03 (each 15H, s,  $\text{BCH}_3$ ).

$^{11}\text{B-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 160.35MHz)  $\delta$  -8.30, -11.20 (each 5B, s,  $\text{BCH}_3$ ).

2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イルイソシアナート (337.4 mg, 1.04 mmol) をメタノール 30 ml に溶解し、80°C 下 24 時間加熱した。溶媒を減圧下留去し、1-メトキシカルボニルアミノ-2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (367.4 mg, 99.1 %) の白色固体を得た。

無色プリズム (メタノール)

融点 : 184°C

元素分析( $C_{14}B_{10}H_{35}O_2N$ ) 計算値 C, 47.03; H, 9.87; N, 3.92. 実測値 C, 46.76; H, 9.68; N, 3.80.

$^1H$  NMR ( $CDCl_3$ , 400MHz)  $\delta$  4.36 (1H, s), 3.54(3H, s), 1.96 (1H, s, CH), 0.09, 0.07 (each 15H, s,  $BCH_3$ ).

1-メトキシカルボニルアミノ-2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (266.2 mg, 0.745 mmol)をメタノール30 mlに溶解し、2 N 水酸化カリウム水溶液 3.5 mlを加え 80°C下 3 日間加熱した。反応液を水にあげ酢酸エチルで抽出し有機層を飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去し1-アミノ-2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン(218.2 mg, 97.8 %) の白色粉体を得た。

無色薄片状結晶 (メタノール)

融点170 °C

$^1H$  NMR ( $CDCl_3$ , 400MHz)  $\delta$  1.83 (1H, s, CH), 1.16 (2H, br s,  $NH_2$ ), 0.06, -0.08 (each 15H, s,  $BCH_3$ ).

アルゴン雰囲気下、2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボニルクロリド (58.9 mg, 0.17 mmol) を 1,2-ジクロロベンゼン 1 mlに溶解し、4-アミノ安息香酸エチル(140.4 mg, 0.85 mmol)を加え180°C下 24 時間加熱した。減圧下溶媒を留去後残渣へ 2 N 塩酸を加え酢酸エチルで抽出し有機層は飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去した。残渣はシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒; 20%酢酸エチル/n-ヘキサン) にて精製し、4-(2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボニルアミノ)安息香酸エチル (89.1 mg, quant.) の白色固体を得た。

無色薄片状結晶 (ジクロロメタン-ヘキサン)

融点135-137 °C

元素分析 ( $C_{22}B_{10}H_{41}O_3N$ ) 計算値 C, 55.55; H, 8.69; N, 2.95. 実測値 C, 55.34; H, 8.41; N, 3.02.

$^1H$  NMR ( $CDCl_3$ , 400MHz)  $\delta$  7.96 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.41 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.09 (1H, br s, NH), 4.35 (2H, q,  $J = 7.1$  Hz), 2.27 (1H, s, CH), 1.38 (3H, t,  $J = 7.1$  Hz), 0.27, 0.12 (each 15H, s,  $BCH_3$ ).

4-(2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボニルアミノ)安息香酸エチル (56.2 mg, 0.118 mmol) をエタノール 5 ml に溶解し、1 N 水酸化カリウム水溶液 1 ml を加え 80 °C 下 1 時間加熱した。反応液へ 2 N 塩酸を加え酢酸エチルにて抽出。有機層は水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去し 4-(2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボニルアミノ)安息香酸 (60.2 mg, quant.) (BR630) の白色固体を得た。

無色針状晶 (ジクロロメタンヘキサン)

融点: 285-286 °C

元素分析 ( $C_{20}B_{10}H_{37}O_3N$ ) 計算値 C, 53.67; H, 8.33; N, 3.13. 実測値 C, 53.68; H, 8.22; N, 3.01.

$^1H$  NMR ( $CDCl_3$ , 400MHz)  $\delta$  8.01 (2H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.45 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.13 (1H, br s, NH), 2.27 (1H, s, CH), 0.27, 0.12 (each 15H, s,  $BCH_3$ ).

アルゴン雰囲気下、1-アミノ-2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (50.0 mg, 0.167 mmol) を 1,2-ジクロロベンゼン 1 ml に溶解し、テレフタル酸モノメチルクロリド (49.8 mg, 0.251 mmol)、無水ピリジン 0.2 ml 加え 180 °C 下 18 時間加熱した。減圧下溶媒を留去後、残渣へ 2 N 塩酸を加え酢酸エチルで抽出し有機層は飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去した。残渣はシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒; 5% 酢酸エチル/n-ヘキサン) にて精製

し 4-(2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-アミノカルボニル)安息香酸メチル(40.5 mg, 52.5 %) の白色固体を得た。この化合物 (40.5 mg, 0.088 mmol) をメタノール5 mlに溶解し、1 N水酸化カリウム水溶液 1 mlを加え80 °C下 1 時間加熱した。反応液へ 2 N 塩酸を加え酢酸エチルで抽出し有機層は水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去し 4-(2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-カルボニルアミノ)安息香酸 (BR635) (39.7 mg, quant.) の白色固体を得た。

無色薄片状結晶 (酢酸エチルーヘキサン)

融点: 259 °C

元素分析 ( $C_{20}B_{10}H_{37}O_3N$ ) 計算値 C, 53.67; H, 8.33; N, 3.13. 実測値 C, 53.38; H, 8.10; N, 2.99.

$^1H$  NMR ( $CDCl_3$ , 400MHz)  $\delta$  8.12 (2H, d,  $J = 8.3$  Hz), 7.66 (2H, d,  $J = 8.3$  Hz), 5.60 (1H, s, NH), 2.04 (1H, s, CH), 0.18, 0.11 (each 15H, s,  $BCH_3$ )

アルゴン雰囲気下、2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イルイソシアナート(40.0 mg, 0.123 mmol)と4-アミノ安息香酸エチル (20.3 mg, 0.123 mmol)の混合物を180 °C下 24 時間加熱した。粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒; 20%酢酸エチル/*n*-ヘキサン)にて精製し (2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル) (4-メトキシカルボニルフェニル) ウレア (30.7 mg, 50.9 %) の白色固体を得た。この化合物 (30.7 mg, 0.063 mmol)をエタノール5 mlに溶解し、1 N水酸化カリウム水溶液1 mlを加え80 °C下 1 時間加熱した。反応液へ2 N 塩酸を加え酢酸エチルで抽出し有機層は水、飽和食塩水で順次洗浄、無水硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去し (2,3,4,5,6,7,8,9,10,11-デカメチル-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル) (4-カルボキシルフェニル) ウレア (BR638) (28.5 mg, 98.6 %) の白色固体を得た。

無色薄片状結晶 (メタノール)

融点:  $>300^{\circ}\text{C}$ ; 元素分析 ( $\text{C}_{20}\text{B}_{10}\text{H}_{38}\text{O}_3\text{N}_2$ ) 計算値 C, 51.92; H, 8.28; N, 6.06.  
実測値 C, 51.63; H, 8.09; N, 5.77.

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{DMSO}-d_6$ , 400MHz)  $\delta$  9.49 (1H, s, NH) 7.92 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.48 (2H, d,  $J = 8.8$  Hz), 5.57 (1H, s, NH), 2.77 (1H, s, CH), 0.20, 0.14 (each 15H, s,  $\text{BCH}_3$ ).

### 例13

4-(4-ブロモフェノキシ)安息香酸メチル (2.0 g, 6.51 mmol), エチニルトリメチルシラン (1.60 g, 16.2 mmol),  $(\text{PPh}_3)_2\text{PdCl}_2$  (182 mg, 0.259 mmol), CuI (24.8 mg, 0.130 mmol)の混合物をTHF (30 ml)中に入れ、そこにアルゴン雰囲気下、ジイソプロピルアミン(1.38 g, 13.7 mmol)を滴下した。 $50^{\circ}\text{C}$ で 24 時間攪拌した後、6 時間加熱還流した。冷却後、反応液に水を加え、不溶物をセライトでろ過し、ろ液を酢酸エチルで抽出する。有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン-酢酸エチル =30:1) により精製し、4-(4-トリメチルシリルエチニルフェノキシ)安息香酸メチルを得た。(63%)

$^1\text{H}$ -NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.25 (9 H, s), 3.90 (3 H, s), 6.97 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 6.99 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.48 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 8.01 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz).

本化合物 (1.28 g, 3.95 mmol)のメタノール(20 ml) 溶液に炭酸カリウム (546 mg, 3.95 mmol)を加え、室温で 1 時間 30 分攪拌した。反応液を濃縮した後、水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン-酢酸エチル =10:1)により精製し、4-(4-エチニルフェノキシ)安息香酸メチルを得た。(89%)  
 $^1\text{H}$ -NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  3.06 (1 H, s), 3.91 (3 H, s), 6.99 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz),

7.01 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.50 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 8.02 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz).

4-(4-エチニルフェノキシ)安息香酸メチル (850 mg, 3.37 mmol) とデカボラン (14) (412 mg, 3.37 mmol) のアセトニトリル (2.5 ml)-ベンゼン (25 ml) 溶液をアルゴン雰囲気下 36 時間加熱還流した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン-酢酸エチル = 10:1) により精製し、4-[4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェノキシ]安息香酸メチルを得た。(66 %)  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  (10 H, br m), 3.91 (4 H, s), 6.97 (2 H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.02 (2 H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.49 (2 H, d,  $J = 8.9$  Hz), 8.04 (2 H, d,  $J = 8.9$  Hz).

60 % 水素化ナトリウム (19.4 mg, 0.485) の DMF (1 ml) 懸濁液に 4-(4-エチニルフェノキシ)安息香酸メチル (150 mg, 0.405 mmol) の DMF (3 ml) 溶液を滴下し室温で 5 分攪拌する。ヨウ化プロピル (103 mg, 0.606 mmol) の DMF (1 ml) 溶液を滴下し、室温で 1 時間攪拌する。反応を 2 N 塩酸で停止させ、ジエチルエーテルで抽出する。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン-酢酸エチル = 10:1) により精製し、4-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェノキシ]安息香酸メチルを得た。(44 %)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.77 (3 H, t,  $J = 7.3$  Hz), 1.40-3.40 (10 H, br m), 1.43 (2 H, m), 1.75 (2 H, m), 3.92 (3 H, s), 7.01 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.06 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.61 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 8.06 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz).

本化合物 (55 mg, 0.133 mmol) の水 (1.5 ml)-ジオキサン (5 ml) 溶液に濃硫酸 (1 ml) を加え、100 °C で 24 時間攪拌する。反応液を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮し、

4-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェノキシ]安息香酸 (BR503)を得た。(95 %)

無色板状晶 (酢酸エチル-n-ヘキサン)

融点

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  1.40-3.80 (10 H, br m), 2.18 (6 H, s), 2.59 (2 H, t,  $J = 5.8$  Hz), 4.02 (2 H, t,  $J = 5.8$  Hz), 6.69 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 6.88 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.27 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz) 7.37 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 9.74 (1 H, s)

元素分析 ( $\text{C}_{18}\text{H}_{29}\text{B}_{10}\text{NO}_2$ ) 計算値 C, 54.11; H, 7.32; N, 3.51. 実測値 C, 53.84; H, 7.14; N, 3.21.

4-(4-プロモベンゾイル)安息香酸メチル(1.20 g, 3.76 mmol), エチニルトリメチルシラン(554 mg, 5.66 mmol),  $(\text{PPh}_3)_2\text{PdCl}_2$  (106 mg, 0.151 mmol),  $\text{CuI}$  (14.3 mg, 0.075 mmol)の混合物を THF (30 ml)中に入れ、そこにアルゴン雰囲気下、ジイソプロピルアミン(799 mg, 7.92 mmol)を滴下する。50°Cで4時間攪拌する。冷却後、反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン-酢酸エチル = 10:1) により精製し、4-(4-トリメチルシリルエチニルベンゾイル)安息香酸メチルを得た。(83%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.28 (9 H, s), 3.97 (3 H, s), 7.57 (2 H, d,  $J = 8.6$  Hz), 7.74 (2 H, d,  $J = 8.6$  Hz), 7.81 (2 H, d,  $J = 8.6$  Hz), 8.15 (2 H, d,  $J = 8.6$  Hz).

本化合物 (1.00 g, 2.97 mmol)のメタノール(25 ml)-ジクロロメタン (2.5 ml)溶液に炭酸カリウム (411 mg, 2.97 mmol)を加え、室温で1時間攪拌した。反応液を濃縮した後、水を加え、酢酸エチルで抽出する。有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮し、4-(4-エチニルベンゾイル)安息香酸メチルを

得た。(100%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  3.27 (1 H, s), 3.97 (3 H, s), 7.61 (2 H, d,  $J=8.6$  Hz), 7.76 (2 H, d,  $J=8.6$  Hz), 7.82 (2 H, d,  $J=8.6$  Hz), 8.15 (2 H, d,  $J=8.6$  Hz).

4-(4-エチニルベンゾイル)安息香酸メチル (780 mg, 2.95 mmol)とデカボラン (14) (361 mg, 2.95 mmol)のアセトニトリル (2.5 ml)-ベンゼン (25 ml)溶液をアルゴン雰囲気下 24 時間加熱還流した。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン-酢酸エチル =10:1) により精製し、4-[4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ベンゾイル]安息香酸メチルを得た。(58 %)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.60-3.40 (10 H, br m), 3.97 (3 H, s), 4.03 (1 H, br s), 7.61 (2 H, d,  $J=8.5$  Hz), 7.76 (2 H, d,  $J=8.5$  Hz), 7.82 (2 H, d,  $J=8.2$  Hz), 8.16 (2 H, d,  $J=8.2$  Hz).

4-[4-(1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ベンゾイル]安息香酸メチル (350 mg, 0.915 mmol)とヨウ化プロピル (233 mg, 1.37 mmol)の DMF (15 ml)溶液に 60 % NaH (43.9 mg, 1.10 mmol)を 0 °Cで加え、室温で 1 時間攪拌した。反応を 2 N 塩酸を加え、停止させ、ジエチルエーテルで抽出する。有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン-酢酸エチル =20:1) により精製し、4-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ベンゾイル]安息香酸メチルを得た。(58 %)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.75 (3 H, t,  $J=7.3$  Hz), 1.60-3.80 (10 H, br m), 1.44 (2 H, m), 1.75 (2 H, m), 3.98 (3 H, s), 7.77 (2 H, d,  $J=8.9$  Hz), 7.81 (2 H, d,  $J=8.9$  Hz), 7.88 (2 H, d,  $J=8.6$  Hz), 8.17 (2 H, d,  $J=8.6$  Hz); 高分解能質量分析 ( $\text{C}_{20}\text{H}_{28}\text{B}_{10}\text{O}_3$ ) 計算値 424.3042, 実測値 424.3039.



4-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ベンゾイル]安息香酸メチル (50 mg, 0.118 mmol)の水(1.5 ml)-ジオキサン(5 ml)溶液に濃硫酸(1 ml)を加え、100 °Cで 24 時間攪拌した。反応液を氷水にあけ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮し、4-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ベンゾイル]安息香酸 (BR513)を得た。

無色針状晶 (n-ヘキサン-酢酸エチル)

融点 236-237°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  0.70 (3 H, t,  $J = 7.3$  Hz), 1.36 (2 H, m), 1.40-3.40 (10 H, br m), 1.83 (2 H, m), 7.83 (2 H, d,  $J = 8.5$  Hz), 7.84 (2 H, d,  $J = 8.2$  Hz), 7.91 (2 H, d,  $J = 8.5$  Hz), 8.10 (2 H, d,  $J = 8.2$  Hz), 13.33 (1 H, br).

HRMS ( $\text{C}_{20}\text{H}_{28}\text{B}_{10}\text{NO}_2$ ) 計算値 408.3092, 実測値 408.3084.

4-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ベンゾイル]安息香酸メチル (75 mg, 0.177 mmol)の THF (2 ml)溶液に、2.4 mmol/1 g のトリメチルトリフェニルホスホニウムブロミド-ナトリウムアミド (370 mg, 0.888 mmol)を加え、アルゴン雰囲気下 2 時間攪拌する。2 N 塩酸を 0 °Cで加え、酢酸エチルで抽出する。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン-酢酸エチル=30:1)により精製し、4-[1-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニル]エテニル]安息香酸メチルを得た。(25%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.76 (3 H, t,  $J = 7.2$  Hz), 1.44 (2 H, m), 1.50-3.60 (10 H, br m), 1.76 (2 H, m), 3.93 (3 H, s), 5.60 (1 H, s), 5.62 (1 H, s), 7.32 (2 H, d,  $J = 8.6$  Hz), 7.37 (2 H, d,  $J = 8.4$  Hz), 7.59 (2 H, d,  $J = 8.6$  Hz), 8.02 (2 H, d,  $J = 8.4$  Hz)

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{21}\text{H}_{30}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 422.3249, 実測値 422.3278.

4-[1-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニル]エテニル]安息香酸メチル (17 mg, 0.0402 mmol)の水 (1.5 ml)-ジオキサン (5 ml)溶液に濃硫酸 (1 ml)を加え、100 °Cで 24 時間攪拌した。反応液を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン-酢酸エチル =2:1)により精製し、4-[1-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)フェニル]エテニル]安息香酸を得た。(64 %)

無色針状晶 (n-ヘキサン-酢酸エチル)

融点 152-154 °C

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ 0.71 (3 H, t, J = 7.3 Hz), 1.35 (2 H, m), 1.40-3.40 (10 H, br m), 1.81 (2 H, m), 5.68 (1 H, s), 5.71 (1 H, s), 7.38 (2 H, d, J = 8.5 Hz), 7.40 (2 H, d, J = 8.5 Hz), 7.70 (2 H, d, J = 8.5 Hz), 7.94 (2 H, d, J = 8.5 Hz), 12.98 (1 H, br).

4-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ベンゾイル]安息香酸メチル (50 mg, 0.118 mmol) の THF (1 ml)-ジクロロメタン (1 ml) 溶液にトリメチルシラン (274 mg, 2.36 mmol)を加え、50°Cで 5 時間攪拌する。反応液を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン-酢酸エチル =20:1)により精製し、4-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ベンジル]安息香酸メチルを得た。(90 %)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 0.72 (3 H, t, J = 7.3 Hz), 1.40 (2 H, m), 1.50-3.60 (10 H, br m), 1.71 (2 H, m), 3.90 (3 H, s), 4.04 (2 H, s), 7.17 (2 H, d, J = 8.5 Hz), 7.24 (2 H, d, J = 8.5 Hz), 7.53 (2 H, d, J = 8.5 Hz), 7.98 (2 H, d, J = 8.5 Hz)

高分解能質量分析 (C<sub>20</sub>H<sub>30</sub>B<sub>10</sub>O<sub>2</sub>) 計算値 410.3249, 実測値 410.3220.

4-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ベンジル]安息香酸メチル (40 mg, 0.0974 mmol)の水 (1.5 ml)-ジオキサン (5 ml)溶液に濃硫酸 (1 ml)を加え、100 °Cで24時間攪拌する。反応液を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮し、4-[4-(2-n-プロピル-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-1-イル)ベンジル]安息香酸 (BR533)を得た。(100%)

無色プリズム (n-ヘキサン-酢酸エチル)

融点 205-206 °C

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ 0.66 (3 H, t, J = 7.4 Hz), 1.31 (2 H, m), 1.40-3.40 (10 H, br m), 1.75 (2 H, m), 4.07 (2 H, s), 7.33 (2 H, d, J = 8.2 Hz), 7.34 (2 H, d, J = 8.2 Hz), 7.61 (2 H, d, J = 8.2 Hz), 7.86 (2 H, d, J = 8.2 Hz), 12.80 (1 H, br).

元素分析 (C<sub>19</sub>H<sub>28</sub>B<sub>10</sub>O<sub>2</sub>) 計算値 C, 57.55; H, 7.12. 実測値 C, 57.31; H, 7.09.

#### 例14

アルゴン雰囲気下、O-メチル-BE100 (300 mg, 1.20 mmol) のベンゼン (2 ml)-ジエチルエーテル (1 ml)溶液に 1.53 M n-BuLi のヘキサン溶液 (0.82 ml, 1.25 mmol) を 0 °C で滴下した。室温で 30 分攪拌後、過酸化ベンゾイル (145 mg, 0.601 mmol) のベンゼン (2 ml)-ジエチルエーテル (1 ml) 溶液を 0 °C で滴下した。その後、室温で 2 時間攪拌する。10% 塩酸水溶液を加えて反応を停止させ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン-酢酸エチル=10:1) により精製し、1-ヒドロキシ-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (O-メチル BE119) を得た。(75 %)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.60-3.40 (10 H, br m), 2.87 (1 H, s), 3.73 (3 H, s), 6.67 (2 H, d, J = 8.6 Hz), 7.12 (2 H, d, J = 8.6 Hz)

高分解能質量分析 ( $C_9H_{18}B_{10}O_2$ ) 計算値 266.2310, 実測値 266.2304.

オーメチル-BE119 (91 mg, 0.342 mmol) のジクロロメタン (3 ml) 溶液に 1 M  $BBr_3$  のジクロロメタン溶液 0.855 ml を  $-78^\circ\text{C}$  で滴下する。その後、室温で 2 時間攪拌する。反応液を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出する。有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮し、1-ヒドロキシ-12-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン(BE119)を得た。(100%)

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点  $181-183^\circ\text{C}$

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.50-3.40 (10 H, br m), 4.70 (1 H, br), 6.60 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.07 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz)

高分解能質量分析 ( $C_8H_{16}B_{10}O_2$ ) 計算値 252.2153, 実測値 252.2173

元素分析 ( $C_8H_{16}B_{10}O_2 \cdot 0.5H_2O$ ) 計算値 C, 36.77; H, 6.56. 実測値 C, 36.42; H, 6.57.

アルゴン雰囲気下、オーメチル-BE100 (200 mg, 0.799 mmol) のベンゼン (5 ml)-ジエチルエーテル (2.5 ml) 溶液に 1.53 M n-BuLi のヘキサン溶液 (0.623 ml, 0.953 mmol) を  $0^\circ\text{C}$  で滴下した。室温で 30 分攪拌後、2-(2-ブロモエトキシ)テトラヒドロ-2H-ピラン (231 mg, 1.20 mmol) を  $0^\circ\text{C}$  で滴下する。その後、室温で 15 時間攪拌した。水を加えて反応を停止させ、ジエチルエーテルで抽出する。有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン-ジクロロメタン=2:1) により精製し、1-(4-メトキシフェニル)-12-(2-テトラヒドロピラニルオキシエチル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボランを得た。(45 %)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.45-1.82 (6 H, m), 1.50-3.20 (10 H, br m), 1.98 (2 H, t,  $J = 7.0$  Hz), 3.17 (1 H, dt,  $J = 9.9, 7.6$  Hz), 3.45-3.51 (1 H, m), 3.55 (1 H, dt,  $J = 10.1, 7.3$  Hz), 3.73 (3 H, s), 3.80 (1 H, m), 4.49 (1 H, m), 6.67 (2 H, d,  $J = 9.2$  Hz), 7.10 (2 H, d,  $J = 9.2$  Hz).

1-(4-メトキシフェニル)-12-(2-テトラヒドロピラニルオキシエチル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (112 mg, 0.296 mmol) のメタノール (3 ml) - ジクロロメタン (1 ml) 溶液に p-トルエンスルホン酸酸水和物 (5.6 mg, 0.0294 mmol) を加え、室温で 15 時間攪拌した。反応を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で停止させ、ジクロロメタンで抽出する。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮し、1-(2-ヒドロキシエチル)-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボランを得た。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.50-3.30 (10 H, br m), 1.95 (2 H, t,  $J = 7.0$  Hz) 3.48 (2 H, t,  $J = 7.0$  Hz), 3.73 (3 H, s), 6.67 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.10 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz).

1-(2-ヒドロキシエチル)-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (80 mg, 0.272 mmol) のジクロロメタン (3 ml) 溶液に 1 M  $\text{BBr}_3$  のジクロロメタン溶液 0.680 ml を  $-78^\circ\text{C}$  に冷却下して滴下した。その後、室温で 3 時間攪拌した。反応液を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン-酢酸エチル=10:1) により精製し、1-(2-ヒドロキシエチル)-12-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (BE122) を得た。(88 %)

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点  $180-181^\circ\text{C}$

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.30 (1 H, t,  $J = 5.1$  Hz), 1.50-3.30 (10 H, br m), 1.95 (2 H, t,  $J = 7.0$  Hz) 3.48 (2 H, dt,  $J = 5.1, 7.0$  Hz), 4.75 (1 H, s), 6.60 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.06 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz)

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 280.2466, 実測値 280.2462

元素分析 ( $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 42.84; H, 7.19. 実測値 C, 42.79; H, 7.46.

アルゴン雰囲気下、*O*-メチル-BE100 (750 mg, 3.00 mmol) のベンゼン(10 ml)-ジエチルエーテル (5 ml) 溶液に 1.53 M *n*-BuLi のヘキサン溶液 (2.35 ml, 3.60 mmol) を 0 °C で滴下した。室温で 30 分攪拌後、2-(3-ブロモプロピルオキシ)テトラヒドロ-2H-ピラン (746 mg, 3.60 mmol) を 0 °C で滴下する。その後、室温で 18 時間攪拌した。水を加えて反応を停止させ、ジエチルエーテルで抽出する。有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(*n*-ヘキサン-ジクロロメタン)により精製し、1-(4-メトキシフェニル)-12-(3-テトラヒドロピラニルオキシ-*n*-プロピル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボランを得た。(69 %) 本化合物 (705 mg, 1.80 mmol) のメタノール (10 ml) 溶液に *p*-トルエンスルホン酸酸水和物 (34.2 mg, 0.180 mmol) を加え、室温で 15 時間攪拌した。反応を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で停止させ、ジクロロメタンで抽出する。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮し、1-(3-ヒドロキシプロピル)-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボランを得た。(93 %)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.17 (1 H, br s) 1.40-3.30 (10 H, br m), 1.46 (2 H, m), 1.78 (2 H, m) 3.50 (2 H, m), 3.73 (3 H, s), 6.67 (2 H, d, J = 9.0 Hz), 7.10 (2 H, d, J = 9.0 Hz).

1-(3-ヒドロキシプロピル)-12-(4-メトキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (80 mg, 0.259 mmol) のジクロロメタン (3 ml) 溶液に 1 M BBr<sub>3</sub> のジクロロメタン溶液 0.648 ml を -78 °C に冷却して滴下した。その後、室温で 3 時間攪拌した。反応液を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出する。有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (*n*-ヘキサン-酢酸エチル = 4:1) により精製し、1-(3-ヒドロキシプロピル)-12-(4-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン (BE123) を得た。(92%)

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 185-186°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.10-3.30 (10 H, br m), 1.45 (2 H, m), 1.77 (2 H, m), 3.50 (2 H, t,  $J = 6.1$  Hz), 4.70 (1 H, br s), 6.60 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.06 (2 H, d,  $J = 8.5$  Hz)

元素分析 ( $\text{C}_{11}\text{H}_{22}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 44.88; H, 7.53. 実測値 C, 44.58; H, 7.32.

BE119 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE200 を 1-ヒドロキシ-7-(4-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン(BE219)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 168-169 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.40-4.00 (10 H, br m), 4.80 (1 H, br), 6.70 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.28 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz)

元素分析 ( $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 38.08; H, 6.39. 実測値 C, 37.84; H, 6.30.

BE122 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE200 を 1-(2-ヒドロキシエチル)-7-(4-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン(BE222)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 156-157 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.50-3.50 (10 H, br m), 2.28 (2 H, t,  $J = 6.9$  Hz) 3.67 (2 H, t,  $J = 6.9$ , Hz), 4.79 (1 H, s), 6.69 (2 H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.28 (2 H, d,  $J = 8.9$  Hz)

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 280.2466, 実測値 280.2470

元素分析 ( $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 42.84; H, 7.19. 実測値 C, 42.53; H, 6.75.

BE123 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE200 を 1-(3-ヒドロキシプロ

ビル)-7-(4-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバクロゾードデカボラン(BE323)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 157-158 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.23 (1 H, t,  $J = 5.1$  Hz), 1.40-3.80 (10 H, br m), 1.67 (2 H, m), 2.11 (2 H, m) 3.60 (2 H, dt,  $J = 5.1, 5.3$  Hz), 4.81 (1 H, s), 6.68 (2 H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.28 (2 H, d,  $J = 8.9$  Hz)

元素分析 ( $\text{C}_{11}\text{H}_{22}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C,44.88; H,7.53. 実測値 C,44.61; H,7.24.

BE100 と同様の製造方法によって、1,12-ジカルバクロゾードデカボランから O-メチル-BE300 を経て、1-(3-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン(BE300)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 163-164 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.50-3.30 (10 H, br m), 2.78 (1 H, br s), 4.67 (1 H, s), 6.66-6.69 (2 H, m), 6.78 (1H,m), 7.03 (1 H, m)

元素分析 ( $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{B}_{10}\text{O}$ ) 計算値 C,40.66; H,6.82. 実測値 C,40.36; H,6.64.

BE119 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE300 を 1-ヒドロキシ-12-(3-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン(BE319)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 185-186 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.50-3.40 (10 H, br m), 4.70 (1 H, br), 6.66-6.71 (2 H, m), 6.78 (1 H, br d) 7.02 (1 H, t,  $J = 8.0$  Hz)

元素分析 ( $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C,38.08; H,6.39. 実測値 C,38.31; H,6.43.

BE120 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE300 を 1-(2-ヒドロキシメチ



ル)-12-(3-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン(BE320)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 134-135 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.50-3.30 (10 H, br m), 1.58 (1 H, t,  $J = 7.3$  Hz), 3.55 (2 H, d,  $J = 7.3$  Hz), 4.70 (1 H, s), 6.67-6.69 (2 H, m), 6.77 (1 H, m), 7.03 (1 H, m)

元素分析 ( $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{B}_{10}\text{O}_2 \cdot 0.2 \text{H}_2\text{O}$ ) 計算値 C, 40.04; H, 6.87. 実測値 C, 39.98; H, 6.57.

BE122 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE300 を 1-(2-ヒドロキシエチル)-12-(3-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン(BE322)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン)

融点 186-187 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.30 (1 H, t,  $J = 4.9$  Hz), 1.50-3.30 (10 H, br m), 1.95 (2 H, t,  $J = 7.0$  Hz) 3.48 (2 H, dt,  $J = 4.9, 7.0$  Hz), 4.74 (1 H, s), 6.65-6.69 (2 H, m), 6.76 (1H,m), 7.02 (1 H, m)

元素分析 ( $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2 \cdot 0.2\text{H}_2\text{O}$ ) 計算値 C, 42.29; H, 7.24. 実測値 C, 42.12; H, 6.95.

BE123 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE300 を 1-(3-ヒドロキシプロピル)-12-(3-ヒドロキシフェニル)-1,12-ジカルバークロゾードデカボラン(-BE323)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン)

融点 211-212 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  1.25 (2 H, m), 1.40-3.20 (10 H, br m), 1.73 (2 H, m) 3.23 (2 H, dt,  $J = 5.1, 5.7$  Hz), 4.39 (1 H, t,  $J = 5.1$  Hz), 6.57-6.59 (2 H, m), 6.64 (1H,m), 7.01 (1 H, m), 9.54 (1 H, s)

元素分析 ( $C_{11}H_{22}B_{10}O_2 \cdot 0.1H_2O$ ) 計算値 C, 44.60; H, 7.55. 実測値 C, 44.30; H, 7.28.

BE100 と同様の製造方法によって、1,7-ジカルバークロゾードデカボランから  
O-メチル-BE400 を経て、1-(3-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾード  
デカボラン(BE400)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン) 融点 140-141 °C

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$  1.40-3.80 (10 H, br m), 3.05 (1 H, br s), 4.70 (1 H, s),  
6.75 (1 H, dd,  $J = 2.6, 8.1$  Hz), 6.90 (1 H, t,  $J = 2.2$  Hz), 6.99 (1 H, br  
d,  $J = 8.1$  Hz), 7.11 (1 H, t,  $J = 8.1$  Hz)

元素分析 ( $C_8H_{16}B_{10}O$ ) 計算値 C, 40.66; H, 6.82. 実測値 C, 40.48; H, 6.56.

BE119 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE400 を 1-ヒドロキシ-7-(3-ヒ  
ドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン(BE419)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 135-136 °C

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$  1.40-4.00 (10 H, br m), 4.70 (1 H, br), 6.76 (1 H, ddd,  
 $J = 1.0, 2.5, 8.1$  Hz), 6.89 (1 H, t,  $J = 2.5$  Hz), 6.99 (1 H, ddd,  $J = 1.0,$   
2.5, 8.1 Hz), 7.12 (1 H, t,  $J = 8.1$  Hz)

元素分析 ( $C_8H_{16}B_{10}O_2$ ) 計算値 C, 38.08; H, 6.39. 実測値 C, 37.79; H, 6.37.

BE120 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE400 を 1-(2-ヒドロキメチ  
ル)-7-(3-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン(BE420)に  
誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 140-141°C

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$  1.50-3.80 (10 H, br m), 1.91 (1 H, t,  $J = 7.2$  Hz), 3.87  
(2 H, d,  $J = 7.2$  Hz), 4.90 (1 H, s), 6.76 (1 H, ddd,  $J = 0.9, 2.2, 8.0$  Hz),

6.91 (1 H, t,  $J = 2.2$  Hz), 6.99 (1 H, ddd,  $J = 0.9, 2.2, 8.0$  Hz), 7.11 (1 H, t,  $J = 8.0$  Hz)

元素分析 ( $C_9H_{18}B_{10}O_2$ ) 計算値 C,40.59; H,6.81. 実測値 C,40.33; H,6.81.

BE122 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE400 を 1-(2-ヒドロキシエチル)-7-(3-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン(BE422) に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 126-127 °C

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$  1.42 (1 H, t,  $J = 5.5$  Hz), 1.30-3.60 (10 H, br m), 2.28 (2 H, t,  $J = 6.5$  Hz) 3.68 (2 H, dt,  $J = 5.5, 6.5$  Hz), 4.84 (1 H, s), 6.75 (1 H, ddd,  $J = 0.9, 2.1, 7.9$  Hz), 6.89 (1 H, t,  $J = 2.1$  Hz), 6.98 (1 H, ddd,  $J = 0.9, 2.1, 7.9$  Hz), 7.11 (1 H, t,  $J = 7.9$  Hz)

元素分析 ( $C_{10}H_{20}B_{10}O_2$ ) 計算値 C,42.84; H,7.19. 実測値 C,42.65; H,6.90.

BE123 と同様の製造方法によって、O-メチル-BE400 を 1-(3-ヒドロキシプロピル)-7-(3-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン(BE423) に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 106-107 °C

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$  1.26 (1 H, t,  $J = 5.1$  Hz), 1.50-3.70 (10 H, br m), 1.67 (2 H, m), 2.11 (2 H, m), 3.60 (2 H, dt,  $J = 5.1, 5.6$  Hz), 4.87 (1 H, s), 6.75 (1 H, ddd,  $J = 0.7, 2.1, 8.1$  Hz), 6.90 (1 H, t,  $J = 2.1$  Hz), 6.98 (1 H, ddd,  $J = 0.7, 2.1, 8.1$  Hz), 7.11 (1 H, t,  $J = 8.1$  Hz)

元素分析 ( $C_{11}H_{22}B_{10}O_2$ ) 計算値 C,44.88; H,7.53. 実測値 C,44.58; H,7.35.

1,12-ビス (4-ヒドロキシフェニル) -1,12-ジカルバークロゾードデカボラン

(BE160) (155 mg, 0.472 mmol)と $(\text{CH}_3)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}\cdot\text{HCl}$  (68.0 mg, 0.472 mmol) の DMF 溶液に炭酸カリウム (97.8 mg, 0.708 mmol)を加え、65°Cで 22 時間撹拌する。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出する。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール=10:1)により精製し、1-(4-ヒドロキシフェニル)-12-(4-ジメチルアミノエトキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン (BE162)を得た。(34%)

無色プリズム (酢酸エチル-n-ヘキサン)

融点 233-235 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  1.60-3.40 (10 H, br m), 2.17 (6 H, s), 2.56 (2 H, t,  $J = 5.8$  Hz), 3.98 (2 H, t,  $J = 5.8$  Hz), 6.61 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 6.79 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.00 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz) 7.11 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 9.65 (1 H, s)

元素分析 ( $\text{C}_{18}\text{H}_{29}\text{B}_{10}\text{NO}_2$ ) 計算値 C, 54.11; H, 7.32; N, 3.51. 実測値 C, 54.01; H, 7.22; N, 3.36.

BE162 と同様の製造方法によって、1,12-ビス (3-ヒドロキシフェニル) -1,12-ジカルバクロゾードデカボランを 1- (2-ヒドロキシフェニル) -12-(3-ジメチルアミノエトキシフェニル)-1,12-ジカルバクロゾードデカボラン (BE172)に誘導した。

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 183-185 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  1.70-3.50 (10 H, br m), 2.19 (6 H, s), 2.57 (2 H, t,  $J = 5.8$  Hz), 3.99 (2 H, t,  $J = 5.8$  Hz), 6.63-6.64 (2 H, m), 6.67-6.68 (2 H, m), 6.79 (1 H, br d,  $J = 7.7$  Hz) 6.90 (1 H, dd,  $J = 2.4, 8.2$  Hz), 7.04 (1 H, m), 7.17 (1 H, t,  $J = 8.2$  Hz), 9.59 (1 H, s)

元素分析 ( $\text{C}_{18}\text{H}_{29}\text{B}_{10}\text{NO}_2\cdot 0.2\text{H}_2\text{O}$ ) 計算値 C, 53.63; H, 7.35; N, 3.47. Found C, 53.56;

H, 7.30; N, 3.36.

BE162 と同様の製造方法によって、1,7-ビス (4-ヒドロキシフェニル) -1,7-ジカルバークロゾードデカボランを 1-(4-ヒドロキシフェニル)-7-(4-ジメチルアミノエトキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン (BE262) に誘導した。

無色プリズム (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 166-167 °C

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ 1.40-3.80 (10 H, br m), 2.18 (6 H, s), 2.59 (2 H, t, J = 5.8 Hz), 4.02 (2 H, t, J = 5.8 Hz), 6.69 (2 H, d, J = 8.8 Hz), 6.88 (2 H, d, J = 8.8 Hz), 7.27 (2 H, d, J = 8.8 Hz) 7.37 (2 H, d, J = 8.8 Hz), 9.74 (1 H, s)

元素分析 (C<sub>18</sub>H<sub>29</sub>B<sub>10</sub>NO<sub>2</sub>) 計算値 C, 54.11; H, 7.32; N, 3.51. 実測値 C, 53.84; H, 7.14; N, 3.21.

BE162 と同様の製造方法によって、1,7-ビス (3-ヒドロキシフェニル) -1,7-ジカルバークロゾードデカボランを 1-(3-ヒドロキシフェニル)-7-(3-ジメチルアミノエトキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン (BE272) に誘導した。

無色プリズム (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 129-131 °C

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ 1.40-3.80 (10 H, br m), 2.20 (6 H, s), 2.59 (2 H, t, J = 5.8 Hz), 4.04 (2 H, t, J = 5.8 Hz), 6.76 (1 H, dd, J = 2.3, 8.0 Hz), 6.88-6.94 (3 H, m), 6.98 (1 H, dd, J = 2.6, 8.0 Hz), 7.06 (1 H, br d, J = 8.0 Hz), 7.13 (1 H, t, J = 8.0 Hz), 7.26 (1 H, t, J = 8.0 Hz), 9.68 (1 H, s)

元素分析 (C<sub>18</sub>H<sub>29</sub>B<sub>10</sub>NO<sub>2</sub>) 計算値 C, 54.11; H, 7.32; N, 3.51. 実測値 C, 53.85; H, 7.17; N, 3.52.

4-エチニルアニソール(700 mg, 5.30 mmol), 4-ヨードアニソール(1.30 g, 5.55 mmol),  $(\text{PPh}_3)_2\text{PdCl}_2$  (74.4 mg, 0.106 mmol), CuI (10.1 mg, 0.053 mmol)の混合物を THF (7 ml) 中に入れ、そこにアルゴン雰囲気下、ジイソプロピルアミン (1.13 g, 11.1 mmol) を氷冷下滴下した。室温で1時間攪拌した後、反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン-酢酸エチル = 15:1)により精製し、ビス(4-メトキシフェニル)エチン (95 %)を得た。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  3.82 (6 H, s), 6.86 (4 H, d,  $J = 8.9$  Hz), 7.44 (4 H, d,  $J = 8.9$  Hz).

ビス(4-メトキシフェニル)エチン (700 mg, 2.94 mmol)とデカボラン(14) (359 mg, 2.94 mmol)のアセトニトリル (2 ml)-ベンゼン (20 ml)溶液をアルゴン雰囲気下28時間加熱還流した。冷却後、メタノール (20 ml)を加え、室温で12時間攪拌する。その後、反応液を濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン-酢酸エチル=8:1)により精製し、1,2-ビス(4-メトキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボランを得た。(31 %)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.50-3.90 (10 H, br m), 3.72 (6 H, s), 6.63 (4 H, d,  $J = 9.1$  Hz), 7.34 (4 H, d,  $J = 9.1$  Hz)

1,2-ビス(4-メトキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン (293 mg, 0.822 mmol)のジクロロメタン (10 ml)溶液に 1 M  $\text{BBr}_3$  のジクロロメタン溶液 4.12 ml を $-78^\circ\text{C}$ で滴下した。その後、室温で4時間攪拌する。反応液を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出する。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン-酢酸エチル = 3:1)により精製し、1,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボランを得た。(100%)

無色プリズム (n-ヘキサン-酢酸エチル)

融点 179-181°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  1.40-3.80 (10 H, br m), 6.57 (4 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.27 (4 H, d,  $J = 8.8$  Hz) 9.91 (2 H, s)

元素分析 ( $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 51.20; H, 6.14. 実測値 C, 50.96; H, 6.15.

1,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン (150 mg, 0.457 mmol) と  $(\text{CH}_3)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{HCl}$  (65.8 mg, 0.457 mmol) の DMF 溶液に炭酸カリウム (94.7 mg, 0.685 mmol) を加え、65°C で 20 時間攪拌する。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出する。有機層を水、飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール 30:1 その後 10:1)により精製し、1-(4-ヒドロキシフェニル)-2-(4-ジメチルアミノエトキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン (BE362) を得た。(16%)

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 177-179 °C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  1.50-3.60 (10 H, br m), 2.15 (6 H, s), 2.53 (2 H, t,  $J = 5.9$  Hz), 3.96 (2 H, t,  $J = 5.9$  Hz), 6.57 (2 H, d,  $J = 8.6$  Hz), 6.77 (2 H, d,  $J = 8.6$  Hz), 7.29 (2 H, d,  $J = 8.6$  Hz) 7.38 (2 H, d,  $J = 8.6$  Hz), 9.92 (1 H, s)

元素分析 ( $\text{C}_{18}\text{H}_{29}\text{B}_{10}\text{NO}_2 \cdot 0.2\text{H}_2\text{O}$ ) 計算値 C, 53.63; H, 7.35; N, 3.47. 実測値 C, 53.45; H, 7.22; N, 3.27.

3-エチニルアニソール 347.0 mg (2.63 mmol), 3-ヨードアニソール 670.0 mg (2.86 mmol, 1.1 eq),  $(\text{PPh}_3)_2\text{PdCl}_2$  37.2 mg (0.0530 mmol, 0.02 eq), CuI 5.1 mg (0.0268 mmol, 0.01 eq), THF 5 ml の混合液に、氷冷下ジイソプロピルアミン 0.57 g (5.63 mmol, 2.1 eq) を加え、室温で 1 時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸

エチルで抽出した。飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン =1:15)で精製し、ビス (3-メトキシフェニル) エチン 594.4 mg を得た。(95.0%)

淡黄色プリズム (n-ヘキサン)

融点 61-62°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  3.83 (6 H, s), 6.89 (2 H, ddd,  $J = 1.0, 2.6, 8.3$  Hz), 7.06 (2 H, dd,  $J = 1.3, 2.6$  Hz, ), 7.13 (2 H, dt,  $J = 1.2, 7.7$  Hz), 7.25 (2 H, t,  $J = 8.0$  Hz)

元素分析 ( $\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 80.65; H, 5.92 実測値 C, 80.49 ; H, 6.01

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{O}_2$ ) 計算値 238.0994, 実測値 238.1002

ビス(3-メトキシフェニル)エチン 501.6 mg (2.10 mmol), デカボラン(14) 258.1 mg (2.11 mmol), ベンゼン 15 ml, アセトニトリル 1.5 ml の混合液をアルゴン雰囲気下 46 時間還流した。室温に冷却した後メタノールでうすめ、1 時間攪拌後濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン=1:8)で精製し、1,2-ビス (3-メトキシフェニル) -1,2-ジカルバークロゾードデカボラン 367.9 mg を得た。(49.0%)

無色プリズム (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 116-118°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.7-3.6 (10 H, br m), 3.68 (6 H, s), 6.77 (2 H, ddd,  $J = 1.8, 2.3, 7.5$  Hz), 6.96 (2 H, t,  $J = 2.0$  Hz), 7.03 (2 H, dt,  $J = 1.8, 7.9$  Hz), 7.06 (2 H, t,  $J = 7.6$  Hz)

元素分析 ( $\text{C}_{16}\text{H}_{24}\text{B}_{10}\text{O}_2$ ) 計算値 C, 53.91; H, 6.79 実測値 C, 53.61; H, 6.75

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{16}\text{H}_{24}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{O}_2$ ) 計算値 356.2779, 実測値 356.2782

1,2-ビス (3-メトキシフェニル) -1,2-ジカルバークロゾードデカボラン 317.7mg (0.891 mmol)をジクロロメタン 3 ml に溶かし、-78°Cに冷却し、 $\text{BBr}_3$  (1 ジ



クロロメタン溶液) 2.67 ml (2.67 mmol, 3 eq)を加え、室温で1時間攪拌した。氷水にあげ、有機層を飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン=1:1)で精製し、1,2-ビス(3-ヒドロキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン(BE370) 297.4 mgを得た。(100%)

無色針状晶 (ジクロロメタン-n-ヘキサン)

融点 202-203°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.7-3.6 (10 H, br m), 4.90 (2 H, br s), 6.71 (2 H, m), 6.93 (2 H, t,  $J = 1.3\text{Hz}$ ), 7.00 (2 H, m), 7.02 (2 H, t,  $J = 7.6\text{Hz}$ ) 元素分析 ( $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{B}_{10}\text{O}_2 \cdot 1/6\text{H}_2\text{O}$ ) 計算値 C, 50.74; H, 6.18 実測値 C, 50.75; H, 6.14

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{14}\text{H}_{20}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{O}_2$ ) 計算値 328.2466, 実測値 328.2436

1,2-ビス(3-ヒドロキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン 210.9 mg (0.642 mmol)をDMF 7 mlに溶かし、 $(\text{CH}_3)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{HCl}$  92.5 mg (0.642 mmol, 1 eq), 炭酸カリウム 133.1 mg (0.963 mmol, 1.5 eq)を加え、65°Cで24時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出。飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン-メタノール=10:1)で精製し、1-(3-ヒドロキシフェニル)-2-(3-ジメチルアミノエトキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン (BE372) 9.0 mgを得た。(4 %)

無色プリズム (ジクロロメタン-n-ヘキサン) 融点 192-193°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{DMSO-d}_6$ )  $\delta$  1.6-3.5 (10 H, br m), 2.16 (6 H, s), 2.52 (2 H, t,  $J = 5.7\text{Hz}$ ), 3.93 (2 H, t,  $J = 5.9\text{Hz}$ ), 6.71 (1 H, d,  $J = 7.9\text{Hz}$ ), 6.93 (4 H, m), 7.03 (1 H, t,  $J = 8.0\text{ Hz}$ ), 7.08 (1 H, d,  $J = 8.1\text{Hz}$ ), 7.16 (1 H, t,  $J = 8.1\text{Hz}$ ), 9.69 (1 H, br s)

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{18}\text{H}_{29}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{NO}_2$ ) 計算値 399.3201, 実測値 399.3209

## 例 16

1-(4-メトキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン(O-メチル-BE200) 550 mg (2.20 mmol)をベンゼン 10 ml-ジエチルエーテル 5 ml に溶かしてアルゴン置換後、氷冷下、n-BuLi (1.57 M in hexane) 2.10 ml (3.30 mmol, 1.5 eq)を加え、室温で 30 分攪拌。その後、氷冷下、2-(11-ブロモ-n-ウンデカノイルオキシ)テトラヒドロ-2H-ピラン 736.7 mg (2.20 mmol, 1 eq)を加え、室温で 20 時間攪拌。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出。飽和食塩水で洗い、硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン=1:30)で精製し、1-(4-メトキシフェニル)-7-(11-テトラヒドロピラニルオキシ-n-ウンデカン-1-イル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン 360.3 mg を得た。(32.5%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.15-1.42 (16 H, m), 1.48-1.63 (6 H, m), 1.6-3.1 (10 H, br m), 1.71 (1 H, m), 1.82 (1 H, m), 1.96 (2 H, m), 3.38 (1 H, dt,  $J = 6.6, 9.5$  Hz), 3.50 (1 H, m), 3.73 (1 H, dt,  $J = 6.6, 9.5$  Hz), 3.77 (3 H, s), 3.87 (1 H, m), 4.57 (1 H, m), 6.75 (2 H, d,  $J = 9.1$  Hz), 7.32 (2 H, d,  $J = 9.1$  Hz)

1-(4-メトキシフェニル)-7-(11-テトラヒドロピラニルオキシ-n-ウンデカン-1-イル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン 710 mg (1.41 mmol)をメタノール 6 ml に溶かし、p-トルエンスルホン酸酸水和物 26.8 mg (0.141 mmol, 0.1 eq)を加え、室温で 12 時間攪拌。反応液に飽和重曹水を加え、ジクロロメタンで抽出。飽和食塩水で洗い、硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン-n-ヘキサン=2:1)で精製し、1-(4-メトキシフェニル)-7-(11-ヒドロキシキシ-n-ウンデカン-1-イル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン 512.5 mg を得た。(86.6%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.15-1.42 (16 H, m), 1.20 (1 H, t,  $J = 5.4$  Hz), 1.50-1.61 (2 H, m), 1.6-3.1 (10 H, br m), 1.96 (2 H, m), 3.64 (2 H, td,  $J = 5.5, 6.5$  Hz), 3.77 (3 H, s), 6.75 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.32 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz)

高分解能質量分析( $C_{20}H_{40}^{10}B_2^{11}B_8O_2$ ) 計算値 420.4031, 実測値 420.4043

1-(4-メトキシフェニル)-7-(11-ヒドロキシキシ-n-ウンデカン-1-イル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン 512.5 mg (1.22 mmol)をアセトン 3 ml に溶かし、氷冷下、 $CrO_3$  609.9 mg (6.10 mmol, 5 eq) - 20%硫酸水溶液 3 ml 溶液を加え、室温で3時間攪拌した。反応液を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出。飽和食塩水で洗い、硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン=1:2 その後、クロロホルム-メタノール=30:1)で精製し、11-{1-(4-メトキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-7-イル}-n-ウンデカン酸 1-(4-メトキシフェニル)-7-(11-ヒドロキシキシ-n-ウンデカン-1-イル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラニルエステル 295.5 mg (57.9%)及び 11-{1-(4-メトキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-7-イル}-n-ウンデカン酸 54.0 mg (10.2%)を得た。上記エステルはジオキサン中、硫酸による加水分解で上記カルボン酸に導いた。収率 24%。

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$  1.15-1.42 (14 H, m), 1.6-3.1 (10 H, br m), 1.63 (2 H, m), 1.96 (2 H, m), 2.35 (2 H, t,  $J = 8.6$  Hz), 3.77 (3 H, s), 6.75 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.32 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz)

11-{1-(4-メトキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-7-イル}-n-ウンデカン酸 100.0 mg (0.230 mmol)をジクロロメタン 1 ml に溶かし、 $-78^\circ C$ に冷却して、 $BBr_3$  (1.0 M ジクロロメタン溶液) 0.6 ml (0.6 mmol, 2.6 eq)を加え、室温で2時間攪拌した。反応液を氷水にあげ、酢酸エチルで抽出。飽和食塩水で洗い、硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン=1:1)で精製し、11-{1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-7-イル}-n-ウンデカン酸 69.0 mgを得た。(71.3%)

$^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$  1.15-1.42 (14 H, m), 1.6-3.1 (10 H, br m), 1.63 (2 H, quint,

$J = 7.5 \text{ Hz}$ ), 1.96 (2 H, m), 2.35 (2 H, t,  $J = 7.5 \text{ Hz}$ ), 6.69 (2 H, d,  $J = 9.0 \text{ Hz}$ ), 7.28 (2 H, d,  $J = 9.0 \text{ Hz}$ )

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{19}\text{H}_{36}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{O}_3$ ) 計算値 420.3668, 実測値 420.3673

11-{1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-7-イル}-n-ウンデカン酸 56.5 mg (0.134 mmol)、n-ブチルアミン 20.0 mg (0.273 mmol, 2 eq)をジクロロメタン 2 ml に溶かし、氷冷下、ジシクロヘキシルカルボジイミド 28.2 mg (0.137 mmol, 1 eq)のジクロロメタン 溶液 2 ml を加え、室温で 18 時間攪拌した。不溶物を濾去し、濾液を濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール=30:1)で精製し、N-n-ブチル-11-{1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-7-イル}-n-ウンデカンアミド (BE520) 20.4 mg を得た。(31.9%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.92 (3 H, t,  $J = 7.3 \text{ Hz}$ ), 1.05-1.42 (18 H, m), 1.48 (2 H, quint,  $J = 7.6 \text{ Hz}$ ), 1.6-3.1 (10 H, br m), 1.95 (2 H, m), 2.16 (2 H, t,  $J = 7.6 \text{ Hz}$ ), 3.25 (2 H, dt,  $J = 5.9, 7.0 \text{ Hz}$ ), 5.44 (1 H, br s), 6.30 (1 H, br), 6.71 (2 H, d,  $J = 8.8 \text{ Hz}$ ), 7.26 (2 H, d,  $J = 8.8 \text{ Hz}$ )

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{23}\text{H}_{45}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{NO}_2$ ) 計算値 475.4453 実測値 475.4460

11-{1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-7-イル}-n-ウンデカン酸 50.6 mg (0.120 mmol), N-メチル-n-ブチルアミン 20.9 mg (0.240 mmol, 2 eq), N-ヒドロキシサクシニミド 13.9 mg (0.121 mmol, 1 eq)をDMF 1.5 ml に溶かし、氷冷下、ジシクロヘキシルカルボジイミド 25.0 mg (0.121 mmol, 1 eq)のDMF 溶液 1.5 ml を加え、室温で 48 時間攪拌した。DMF を減圧留去し、残渣に酢酸エチルを加え、不溶物を濾去した後、濾液を濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール=30:1)で精製し、N-n-ブチル-N-メチル-11-{1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-7-イル}-n-ウンデカンアミド (BE521) 17.1 mg を得た。(29.0%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.91, 0.95 (3 H,  $t \times 2$ ,  $J = 7.6$  Hz), 1.05-1.42 (18 H, m), 1.45-1.60 (2 H, m), 1.6-3.1 (10 H, br m), 1.95 (2 H, m), 2.29, 2.31 (2 H,  $t \times 2$ ,  $J = 7.4$  Hz), 2.92, 2.98 (3 H,  $s \times 2$ ), 3.26, 3.36 (2 H,  $t \times 2$ ,  $J = 7.5$  Hz), 6.72 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.25 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz) (アミドの cis, trans 立体配座の 1:1 混合物)

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{24}\text{H}_{47}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{NO}_2$ ) 計算値 489.4610 実測値 489.4613

4-エチニルアニソール 2.70 g (20.4 mmol), デカボラン(14) 2.50 g (20.5 mmol) をベンゼン 100 ml, アセトニトリル 10 ml に溶かし、アルゴン雰囲気下、17 時間還流した。室温に冷却した後メタノールでうすめ、1 時間攪拌後濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル-*n*-ヘキサン=1:15) で精製し、1-(4-メトキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン 1.26 g を得た。(24.6%)

無色プリズム (ヘキサン) 融点 109-111°C

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.6-3.4 (10 H, br m), 3.80 (3 H, s), 3.87 (1 H, br s), 6.82 (2 H, d,  $J = 9.1$  Hz), 7.42 (2 H, d,  $J = 9.2$  Hz)

高分解能質量分析 ( $\text{C}_9\text{H}_{18}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{O}$ ) 計算値 250.2361, 実測値 250.2358

*n*-ヘキサンで洗った水素化ナトリウム (60%) 302 mg (7.55 mmol, 1.5 eq) を DMF 6 ml に懸濁させ、1-(4-メトキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン 1.26 g (5.03 mmol) の DMF 30 ml 溶液を加えた。室温で 5 分攪拌後、2-(11-ブロモ-*n*-ウンデカノイルオキシ)テトラヒドロ-2H-ピラン 1.69 g (5.03 mmol) の DMF 6 ml 溶液を加え、室温で 2 時間攪拌。反応液を氷冷下 2 N 塩酸にあげ、エーテルで抽出した。飽和食塩水で洗い、硫酸ナトリウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル-*n*-ヘキサン=1:30) で精製し、1-(4-メトキシフェニル)-2-(11-テトラヒドロピラニルオキシ-*n*-ウンデカン-1-イル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン 1.27 g を得た。(50.0%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.00-1.40 (16 H, m), 1.48-1.62 (6 H, m), 1.6-3.1 (10 H, br m), 1.68-1.77 (3 H, m), 1.83 (1 H, m), 3.37 (1 H, dt,  $J = 7.0, 9.6$  Hz), 3.50 (1 H, m), 3.72 (1 H, dt,  $J = 7.0, 9.6$  Hz), 3.83 (3 H, s), 3.87 (1 H, m), 4.57 (1 H, m), 6.86 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.52 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz)

1-(4-メトキシフェニル)-7-(11-ヒドロキシキシ-n-ウンデカン-1-イル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボランと同様の製造方法によって、1-(4-メトキシフェニル)-2-(11-テトラヒドロピラニルオキシ-n-ウンデカン-1-イル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボランのヒドロキシル基の保護基を脱保護し、1-(4-メトキシフェニル)-2-(11-ヒドロキシキシ-n-ウンデカン-1-イル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボランを得た。(92.1%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.10-1.42 (16 H, m), 1.20 (1 H, t,  $J = 5.4$  Hz), 1.50-1.60 (2 H, m), 1.6-3.1 (10 H, br m), 1.74 (2 H, m), 3.63 (2 H, td,  $J = 5.3, 6.6$  Hz), 3.83 (3 H, s), 6.87 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.52 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz)

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{20}\text{H}_{40}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{O}_2$ ) 計算値 420.4031, 実測値 420.4062

11-{1-(4-メトキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-7-イル}-n-ウンデカン酸と同様の製造方法によって、1-(4-メトキシフェニル)-2-(11-ヒドロキシキシ-n-ウンデカン-1-イル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボランの酸化を行い、11-{1-(4-メトキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-2-イル}-n-ウンデカン酸を得た。(13.5%, 70.0%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.00-1.40 (14 H, m), 1.6-3.1 (10 H, br m), 1.61 (2 H, quint,  $J = 8.6$  Hz), 1.74 (2 H, m), 2.34 (2 H, t,  $J = 8.6$  Hz), 3.83 (3 H, s), 6.86 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.52 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz)

11-{1-(4-メトキシフェニル)-1,7-ジカルバークロゾードデカボラン-7-イル}-n-ウンデカン酸と同様の製造方法によって、11-{1-(4-メトキシフェニ

ル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-2-イル}-n-ウンデカン酸を脱メチル化し、11-{1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-2-イル}-n-ウンデカン酸を得た。(74.0%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.00-1.40 (14 H, m), 1.5-3.2 (10 H, br m), 1.62 (2 H, quint,  $J = 7.5$  Hz), 1.76 (2 H, m), 2.37 (2 H, t,  $J = 7.3$  Hz), 6.81 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 7.48 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz)

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{19}\text{H}_{36}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{O}_3$ ) 計算値 420.3668, 実測値 420.3655

11-{1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-2-イル}-n-ウンデカン酸 29.8 mg (0.0709 mmol), n-ブチルアミン 10.4 mg (0.142 mmol, 2 eq) をアセトニトリル 1 ml に溶かし、氷冷下、ジシクロヘキシルカルボジイミド 16.1 mg (0.0780 mmol, 1.1 eq) のアセトニトリル 1 ml 溶液を加え、室温で 6 時間攪拌した。アセトニトリルを減圧留去し、残渣に 酢酸エチルを加えて不溶物を濾去した後、濾液を濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール=30:1)で精製し、その後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン=1:2)でもう一度精製し、N-n-ブチル-11-{1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-2-イル}-n-ウンデカンアミド (BE530) 12.8 mg を得た。(38.0%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.85-1.40 (18 H, m), 0.95 (3 H, t,  $J = 7.3$  Hz), 1.50-1.60 (2 H, m), 1.5-3.2 (10 H, br m), 1.80 (2 H, m), 2.22 (2 H, t,  $J = 7.3$  Hz), 3.31 (2 H, dt,  $J = 5.8, 7.1$  Hz), 5.60 (1 H, br s), 6.86 (2 H, d,  $J = 8.8$  Hz), 7.44 (2 H, d,  $J = 9.0$  Hz), 9.50 (1 H, br s)

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{23}\text{H}_{45}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{NO}_2$ ) 計算値 475.4453, 実測値 475.4450

11-{1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-2-イル}-n-ウンデカン酸 79.4 mg (0.189 mmol), N-メチル-n-ブチルアミン 32.9 mg (0.378 mmol, 2 eq) をアセトニトリル 2 ml に溶かし、氷冷下、ジシクロヘキシ

ルカルボジイミド 43.0 mg (0.208 mmol, 1.1 eq) のアセトニトリル 2 ml 溶液を加え、室温で 20 時間攪拌した。アセトニトリルを減圧留去し、残さに酢酸エチルを加えて不溶物を濾去した後、濾液を濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール=30:1)で精製し、その後、分取薄層クロマトグラフィー(ジクロロメタン-n-ヘキサン=30:1)で精製して N-n-ブチル-N-メチル-11-{1-(4-ヒドロキシフェニル)-1,2-ジカルバークロゾードデカボラン-2-イル}-n-ウンデカンアミド (BE531) 24.8 mg を得た。(26.8%)

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.85-1.40 (18 H, m), 0.94, 0.97 (3 H, t $\times$ 2,  $J = 7.3\text{Hz}$ ), 1.50-1.65 (2 H, m), 1.5-3.2 (10 H, br m), 1.79 (2 H, m), 2.35, 2.36 (3 H, t $\times$ 2,  $J = 7.3\text{Hz}$ ), 2.98, 3.02 (3 H, s $\times$ 2), 3.30, 3.42 (3 H, t $\times$ 2,  $J = 7.5\text{Hz}$ ), 6.87, 6.88 (2 H, d $\times$ 2,  $J = 8.9\text{Hz}$ ), 7.43 (2 H, d,  $J = 8.1\text{Hz}$ ), 9.79, 9.82 (1 H, br s $\times$ 2) (アミドの cis, trans 立体配座の 1:1 混合物)

高分解能質量分析 ( $\text{C}_{24}\text{H}_{47}^{10}\text{B}_2^{11}\text{B}_8\text{NO}_2$ ) 計算値 489.4610, 実測値 489.4607

## 試験例

実施例で得た本発明のジカルバークロゾードデカボラン構造を有する核内受容体調節剤の抗白血病活性試験及びエストロゲン活性試験を行った。

### (1) 抗白血病活性

ヒト前骨髄球性白血病細胞 HL-60 の増殖抑制を指標とした。継代培養している HL-60 細胞をウシ胎児血清と抗生物質を含む RPMI 1640 培地に初期細胞数  $8 \times 10^4$  で接種し、種々の濃度の被検化合物を加え、 $37^\circ\text{C}$  で培養した。4 日後、細胞数を計測した。被検化合物の抗白血病活性は薬物を加えない場合には未分化である細胞を被検化合物 1mM を加えた場合の分化した細胞の比率を細胞の形態観察および NBT 還元能を指標としてパーセントで表に示した。表 1 には被検化合物のみを加えた場合の結果を示した。BR401、BR403、BR453 に強い分化誘導作用が見い出され、この活性は被検化合物  $0.01\mu\text{M}$  濃度でも維持された。



表 2 は分化誘導剤である化合物 Am80 (4-[(5,6,7,8-tetrahydro-5,5,8,8-tetramethyl-2-naphthalenyl)carbamoyl]benzoic acid) を共存させた場合の結果であり、BR201 に強い抗分化作用が見い出された。表 3 は自身は活性をもたずに分化誘導物質の作用を増強する化合物 HX630 (4-[2,3-(2,5-dimethyl-2,5-hexano)dibenzo-[b,f][1,4]thiazepin-11-yl]benzoic acid) を共存させた場合の結果であり、BR110, BR251, BR350 に分化誘導活性が見い出された。

表 1

被検化合物 1 $\mu$ M	共存化合物なし (control:<10)
BR10	8
BR20	12
BR30	7
BR110	12
BR201	11
BR251	8
BR300	6
BR350	11
BR401	70
BR403	82
BR431	10
BR453	80
BR401*	26
BR403*	84
BR453*	80

\*被検化合物 0.01 $\mu$ M

表 2

被検化合物	共存化合物 Am80 $3.3 \times 10^{-10} \text{M}$ (control: 55)
BR10	65
BR20	70
BR30	66
BR110	60
BR201	5
BR251	55
BR300	37
BR350	60
BR401	60
BR431	55

表 3

被検化合物	共存化合物 HX630 $1 \times 10^{-7} \text{M}$ (control: <10)
BR10	7
BR20	10
BR30	9
BR110	48
BR201	12
BR251	77
BR300	8
BR350	48
BR401	75
BR431	12

表 4 には被検化合物が分化誘導剤である化合物 Am80  $1 \times 10^{-9} \text{M}$  を共存させた場合の分化誘導作用を 50% 阻害する濃度を  $\text{IC}_{50}$  値として示した。BR630 および BR635 に顕著な抗分化作用が見い出される。

表 4

被検化合物	IC <sub>50</sub> (mM)
	共存化合物 Am80 1×10 <sup>-9</sup> M
BR630	0.025
BR635	0.028
BR638	0.61
BR10	inactive
BR20	inactive
BR30	inactive

## (2)エストロゲン活性

エストロゲン活性は、被検化合物のエストロゲン受容体依存的な転写活性化能をルシフェラーゼ遺伝子を用いたレポータージーンアッセイにより測定した。C OS-1細胞を抗生物質と5%のウシ胎児血清を含むDMEM培地にて24穴プレート（細胞濃度：5～6×10<sup>4</sup>個/穴）で37℃、5%二酸化炭素存在下一晩培養した。翌日、フェノールレッド不含DMEM培地に換え、遺伝子導入用試薬Tfx-20（プロメガ）を用いてラットエストロゲン受容体発現プラスミドpCI-rER $\alpha$ 、エストロゲン応答配列をルシフェラーゼ遺伝子上流に配置したレポータープラスミドERE $\times$ 3-pGL-TKと、内部標準として用いる $\beta$ -ガラクトシダーゼ発現プラスミドpCMV $\beta$ を細胞に導入し、2時間培養後、活性炭処理血清を含むフェノールレッド不含DMEM培地を加えた。

この培養物に、エタノールに溶解した種々の濃度の被検化合物を加え（最終エタノール濃度0.5%）、37℃、5%二酸化炭素存在下一晩培養した。翌日、細胞を溶解し、発現したルシフェラーゼの酵素活性をケミルミノメーターで測定した。この値を $\beta$ -ガラクトシダーゼの酵素活性で標準化し、薬物を加えない場合の値と比較して、各々の濃度での活性値とした。表4にエストロゲン活性を示す。表中のエストロゲン活性は、対照化合物である $\beta$ -エストラジオール10nMにおいて発現するルシフェラーゼ活性を100とした場合の50%の活性を与える濃度を50%活性濃度（EC<sub>50</sub>値）として示した。本試験例で示した化合物

はいずれも高いエストロゲン活性を示し、特にBE100、BE120、BE121、及びBE140は対照とした $\beta$ -エストラジオールをはるかに上回る活性を示した。

表 5

被検化合物	EC <sub>50</sub> 値 (nM)
BE100	0.7
BE110	2.0
BE120	0.05
BE121	1.0
BE130	10
BE140	0.5
BE160	1.0
BE200	2.0
BE260	1.0

エストロゲン活性を前述と同じ試験法を用いて、被検化合物のエストロゲン受容体依存的な転写活性化能をルシフェラーゼ遺伝子を用いたレポータージーンアッセイにより測定した。本試験（表6）では、被検化合物 0.1 nM, 1 nM および 10 nM のエストロゲン活性を対照化合物である $\beta$ -エストラジオール同容量に於いて発現するルシフェラーゼ活性を100として相対値として示し、活性の強度の比較を行った。本試験例で示した化合物は何れも高いエストロゲン活性を示し、特にBE119, BE120, BE320は対照とした $\beta$ -エストラジオールをはるかに上回る活性を示した。

表 6

被検化合物	同容量の $\beta$ -エストラジオールとの相対活性強度(%)		
	0.1 nM	1 nM	10 nM
BE100	51	63	82
BE119	133	132	120
BE120	212	163	126
BE122	83	98	104
BE123	29	56	79
BE200		45	72
BE219		40	71
BE220		57	116
BE222		38	85
BE223		20	51
BE300		20	59
BE319		53	72
BE320	116	127	127
BE322		43	85
BE323		12	31
BE400		11	38
BE419		14	38
BE420		18	59
BE422		11	24
BE423		<10	15

### (3) 抗エストロゲン活性

抗エストロゲン活性は、エストロゲン活性と同様に被検化合物のエストロゲン受容体依存的な転写活性化能をルシフェラーゼ遺伝子を用いたレポータージーンアッセイにより測定した。表 7 は被検化合物の抗エストロゲン活性を共存する $\beta$ -エストラジオール 1 nM に於いて発現するルシフェラーゼ活性を 100 とした場合に 50 % の阻害濃度を  $IC_{50}$  値として示した。本試験例で示した化合物は何れも抗エストロゲン活性を示し、特に BE362 は対照とした抗エストロゲン薬タモキシフェンに匹敵する活性を示した。

表 7

被検化合物	IC <sub>50</sub> 値 (nM)
	共存化合物
	$\beta$ -エストラジオール 1×10 <sup>-9</sup> M
BR162	10 *
BR172	600
BR262	200
BR272	500
BR362	30
BR372	200

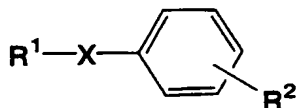
\*BE162 は 1 mM でも完全に阻害しない（部分阻害薬）

#### 産業上の利用可能性

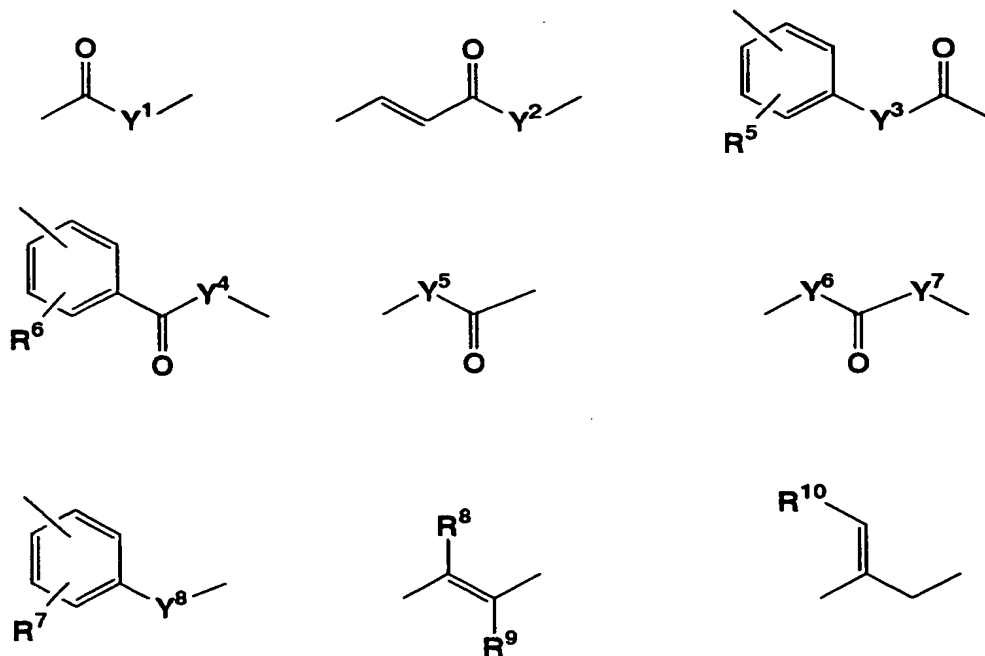
上記式（I）で表される化合物又は生理学的に許容されるその塩はレチノイド作用などの生理活性を有しており、上記物質を有効成分として含む本発明の医薬は白血病の治療などに有用である。

## 請求の範囲

1. 下記の一般式 (I) :



〔式中、 $\text{R}^1$ は低級アルキル基、低級アルケニル基、カルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、水酸基、低級ヒドロキシアルキル基、モノ若しくはジ低級アルキルカルバモイル置換アルキル基、低級アルカノイル基、置換基を有していてもよいアリール基、及び置換基を有していてもよい低級アラルキル基からなる群から選ばれる1又は2個以上の置換基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボランニール基を示し； $\text{R}^2$ はカルボキシ基、低級アルコキシカルボニル基、又はヒドロキシ基を示し；Xは単結合を示すか、又は下記の式：



〔式中、 $\text{Y}^1$ 、 $\text{Y}^2$ 、 $\text{Y}^3$ 、 $\text{Y}^4$ 、 $\text{Y}^5$ 、 $\text{Y}^6$ 、及び $\text{Y}^7$ はそれぞれ独立に酸素原子又は $\text{---N(R}^3\text{)---}$  (式中、 $\text{R}^3$ は水素原子又は低級アルキル基を示す) を示し、 $\text{Y}^8$ は酸素原子、 $\text{---N(R}^4\text{)---}$  (式中、 $\text{R}^4$ は水素原子又は低級アルキル基を示す)、

—CO—、—CH<sub>2</sub>—、又は—C(=CH<sub>2</sub>)—を示し、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、及びR<sup>7</sup>はそれぞれ独立に水素原子を示すか、又はフェニル基上の1個若しくは2個以上の置換基を示し、R<sup>8</sup>は低級アルキル基又は置換基を有していてもよいアリール基を示し、R<sup>9</sup>は低級アルキル基を示し、R<sup>10</sup>は置換基を有していてもよいアリール基を示す]で表される基からなる群から選ばれる連結基を示す]

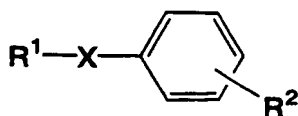
で表される化合物又は生理学的に許容されるその塩を有効成分として含む医薬。

2. R<sup>1</sup>が低級アルキル基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボラン—イル基であり、R<sup>2</sup>がカルボキシル基又は低級アルコキシカルボニル基を示し、Xが上記の連結基である式(I)の化合物又は生理学的に許容されるその塩を有効成分として含む請求の範囲第1項に記載の医薬。

3. R<sup>1</sup>が低級アルキル基、低級アルケニル基、カルボキシル基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、水酸基、低級ヒドロキシアルキル基、低級アルカノイル基、置換基を有していてもよいフェニル基、ヒドロキシフェニル基、及び低級アルコキシフェニル基からなる群から選ばれる置換基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボラン—イル基であり、R<sup>2</sup>がヒドロキシル基であり、Xが単結合である式(I)の化合物又は生理学的に許容されるその塩を有効成分として含む請求の範囲第1項に記載の医薬。

4. ジカルバークロゾードデカボラン—イル基を疎水性ファーマコフォアとして有する化合物からなる医薬。

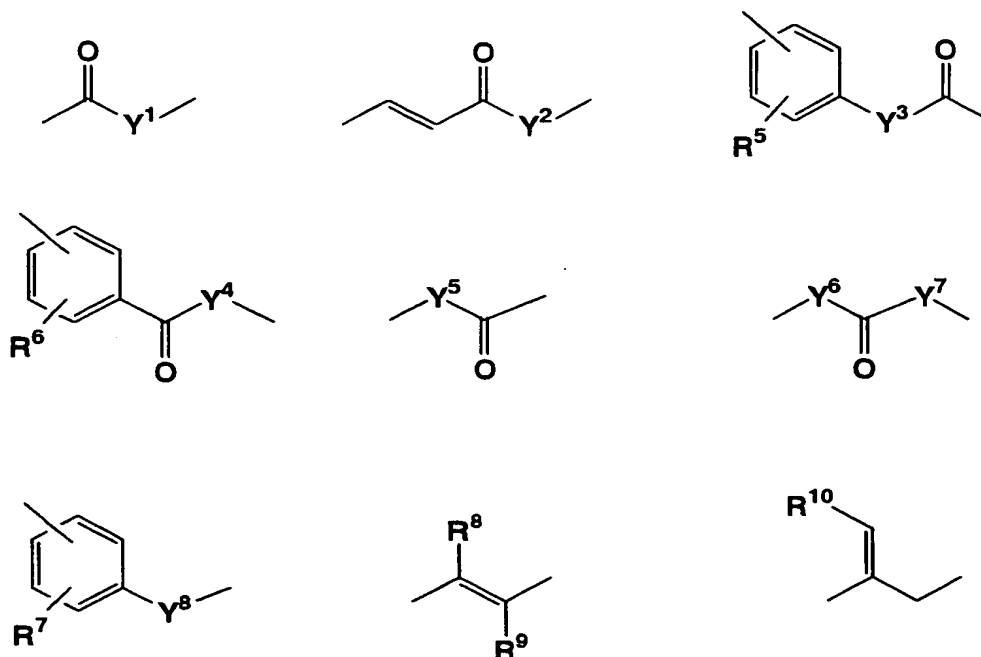
5. 下記の一般式(I):



[式中、R<sup>1</sup>は低級アルキル基、低級アルケニル基、カルボキシル基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、水酸基、低級ヒドロキシアルキル基、モノ若しくはジ低級アルキルカルバモイル置換アルキル基、低級アルカノイル基、置換基を有していてもよいアリール基、及び置換基を有していてもよい低級アラルキル基からなる群から選ばれる1又は2個以上の置換基を有していてもよいジカルバ



ークロゾードデカボランーイル基を示し； $R^2$ はカルボキシル基、低級アルコキシカルボニル基、又はヒドロキシル基を示し；Xは単結合を示すか、又は下記の式：



〔式中、 $Y^1$ 、 $Y^2$ 、 $Y^3$ 、 $Y^4$ 、 $Y^5$ 、 $Y^6$ 、及び $Y^7$ はそれぞれ独立に酸素原子又は $-N(R^3)-$ （式中、 $R^3$ は水素原子又は低級アルキル基を示す）を示し、 $Y^8$ は酸素原子、 $-N(R^4)-$ （式中、 $R^4$ は水素原子又は低級アルキル基を示す）、 $-CO-$ 、 $-CH_2-$ 、又は $-C(=CH_2)-$ を示し、 $R^5$ 、 $R^6$ 、及び $R^7$ はそれぞれ独立に水素原子を示すか、又はフェニル基上の1個若しくは2個以上の置換基を示し、 $R^8$ は低級アルキル基又は置換基を有していてもよいアリール基を示し、 $R^9$ は低級アルキル基を示し、 $R^{10}$ は置換基を有していてもよいアリール基を示す〕で表される基からなる群から選ばれる連結基を示すが、Xが単結合である場合には、 $R^1$ が無置換のジカルバークロゾードデカボランーイル基であり、かつ $R^2$ がヒドロキシル基である場合、及び $R^1$ がp-ヒドロキシフェニル基で置換されたジカルバークロゾードデカボランーイル基であり、かつ $R^2$ がヒドロキシル基である場合を除く〕

で表される化合物又はその塩。

6.  $R^1$ が低級アルキル基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボラン-イル基であり、 $R^2$ がカルボキシル基又は低級アルコキシカルボニル基を示し、 $X$ が上記の連結基である請求項5に記載の化合物又はその塩。

7.  $R^1$ が低級アルキル基、低級アルケニル基、カルボキシル基、低級アルコキシカルボニル基、アミノ基、水酸基、低級ヒドロキシアルキル基、低級アルカノイル基、置換基を有していてもよいフェニル基、ヒドロキシフェニル基、及び低級アルコキシフェニル基からなる群から選ばれる置換基を有していてもよいジカルバークロゾードデカボラン-イル基であり、 $R^2$ がヒドロキシル基であり、 $X$ が単結合である請求の範囲第5項に記載の化合物又はその塩。

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/00285

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl.<sup>7</sup> A61K31/69, A61P3/02, 10, 5/30, 9/10, 29/00, 35/00,  
A61P37/06, C07F5/02

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl.<sup>7</sup> A61K31/69, A61P3/02, 10, 5/30, 9/10, 29/00, 35/00,  
A61P37/06, C07F5/02

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)  
CA, REGISTRY (STN)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A X	JP, 5-163296, A (SUNTORY LIMITED), 29 June, 1993 (29.06.93) (Family: none)	1-3, 5-7 4
A X	JP, 55-154982, A (Shionogi & Co., Ltd.), 02 December, 1980 (02.12.80) (Family: none)	1-3, 5-7 4
A X	EP, 205326, A2 (Immunomedics, Inc.), 17 December, 1986 (17.12.86), & US, 4824659, A & AU, 8658201, A & CA, 1273570, A & IL, 78993, A & JP, 62-36333, A & ZA, 8604229, A	1-3, 5-7 4
PX	ENDO Y. et al., "Structure-activity study of estrogenic agonists bearing dicarba-closo-dodecaborane. Effect of geometry and separation distance of hydroxyl groups at the ends of molecules", Bioorg. Med. Chem. Lett., (1999), 9(23), p.3313-8	1-7
PX	ENDO Y. et al., "Estrogenic antagonists bearing sicarba-closo-dodecaborane as a hydrophobic pharmacophore", Bioorg. Med. Chem. Lett., (1999), 9(24), p.3387-92	1-7



Further documents are listed in the continuation of Box C.



See patent family annex.

* Special categories of cited documents:	"I" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
"E" earlier document but published on or after the international filing date	"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)	"&" document member of the same patent family
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means	
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	

Date of the actual completion of the international search  
11 April, 2000 (11.04.00)

Date of mailing of the international search report  
25 April, 2000 (25.04.00)

Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/00285

## C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
PX	ENDO Y. et al., "Potent estrogenic agonists bearing dicarba-closo-dodecaborane as a hydrophobic pharmacophore", (1999), 42(9), p.1501-4	1-7
PX	ENDO Y. et al., "Dicarba-closo-dodecaboranes as pharmacophore. Novel potent retinoidal agonists", (1999), 47(4), p.585-7	1-7
PX	IIJIMA T. et al., "Dicarba-closo-dodecaboranes as a pharma-cophore. Retinoidal antagonists and potential agonists", Chem. Pharm. Bull., (1999), 47(3), p.398-404	1-7
X	FOX M.A. et al., "Transmission of electronic effects by icosahedral carboranes; skeletal carbon-13 chemical shifts and ultraviolet-visible spectra of substituted aryl-p-carboranes(1,12-dicarba-closo-dodecaboranes)", J.Chem.Soc., Dalton Trans., (1998), (3)p.401-11	5,7
X	COLQUHOUN H.M. et al., "Polyetherketones based on para-carborane: synthesis, sulfonation, and membrane-forming characteristics", Polymer, (1997), 38(17), p.4539-46	5
X	PRASHAR J.K. et al., "Synthesis of carboranyl phenylalanine for potential use in neutron capture therapy of melanoma", J.Chem.Soc.Perkin.Trans., (1993), (9), p.1051-3	1,3-5,7
X	BROWN D.A. et al., "Polymers and ceramics based on icosahedral carbranes, model studies of the formation and hydrolytic stability of aryl ether, ketone, amide, and borane linkages between carborane units", J.Mater.Chem., (1992), 2(8), p.793-804	5
X	NEMOTO H. et al., "The first alkylation of o-carboranes under essentially neutral conditions. Application to the synthesis of B carriers", J. Org. Chem., (1990), 55(25), p.6065-6	1,4,5
X	Chemical Abstracts, vol.89, No. 196733	5
X	Chemical Abstracts, vol.89, No. 6351	5
X	MATOCHKIN V.S. et al., "Molecular mobility in polyarylates having difenylcarborane fragments in the chain", Faserforsch. Textiltech., (1975), 26(6), p.261-5	5
X	Chemical Abstracts, vol.82, No.17164	5
X	VALETSKII P.M. et al., "Polyamides of 1,7-bis (p-carboxy-phenyl) carborane", Vysokomol. Soedin., Ser.A, (1973), 15(6), p.1227-33	5
X	Chemical Abstracts, vol.76, No.46645	5
X	Chemical Abstracts, vol.75, No.98063& ZAKHARKIN L.I. et al., "Ionization constants of 1-(p- and m-carboxyphenyl)-2-substituted o-carboranes", Zh. Obshch. Khim., (1971), 41(6), p.1300-3 Registry Nos. of compound 33809-03-9, 33809-02-8, 33809-01-7, 33809-00-6, 33808-99-0, 33808-98-9, 33808-97-8	5

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/00285

## C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
	33808-96-7	
X	Chemical Abstracts, vol.71, No.39047	5
X	Chemical Abstracts, vol.68, No.39684	5
X	Chemical Abstracts, vol.66, No.95101	5
X	Chemical Abstracts, vol.65, Par. No. 16989, f-g	5
X	Chemical Abstracts, vol.65, Par. No. 10604, g-h	5
X	Chemical Abstracts, vol.64, Par. No. 11235, d-h	5
X	Chemical Abstracts, vol.63, Par. No. 17865, f-h	5



## 国際調査報告

国際出願番号 PCT/JPO0/00285

## A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl<sup>7</sup> A61K31/69, A61P3/02, 10, 5/30, 9/10, 29/00, 35/00,  
A61P37/06, C07F5/02

## B. 調査を行った分野

## 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl<sup>7</sup> A61K31/69, A61P3/02, 10, 5/30, 9/10, 29/00, 35/00,  
A61P37/06, C07F5/02

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

## 国際調査で使用了電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

CA, REGISTRY (STN)

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A X	JP, 5-163296, A (サントリー株式会社), 29. 6 月. 1993 (29. 06. 93) (ファミリーなし)	1-3, 5-7 4
A X	JP, 55-154982, A (塩野義製薬株式会社), 2. 12 月. 1980 (02. 12. 80) (ファミリーなし)	1-3, 5-7 4
A X	EP, 205326, A2 (イミュノメディックス、インコーポレ イテッド), 17. 12月. 1986 (17. 12. 86) & US, 4824659, A&AU, 8658201, A& CA, 1273570, A&IL, 78993, A& JP, 62-36333, A&ZA, 8604229, A	1-3, 5-7 4

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&amp;」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

11. 04. 00

国際調査報告の発送日

25.04.00

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

富永 保

4P

9159

電話番号 03-3581-1101 内線 3490

C (続き) 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
P X	ENDO Y. et al., "Structure-activity study of estrogenic agonists bearing dicarba-closo-dodecaborane. Effect of geometry and separation distance of hydroxyl groups at the ends of molecules", Bioorg. Med. Chem. Lett., (1999), 9(23), p. 3313-8	1 - 7
P X	ENDO Y. et al., "Estrogenic antagonists bearing sicarba-closo-dodecaborane as a hydrophobic pharmacophore", Bioorg. Med. Chem. Lett., (1999), 9(24), p. 3387-92	1 - 7
P X	ENDO Y. et al., "Potent estrogenic agonists bearing dicarba-closo-dodecaborane as a hydrophobic pharmacophore", J. Med. Chem., (1999), 42(9), p. 1501-4	1 - 7
P X	ENDO Y. et al., "Dicarba-closo-dodecaboranes as a pharmacophore. Novel potent retinoidal agonists", Chem. Pharm. Bull., (1999), 47(4), p. 585-7	1 - 7
P X	IIJIMA T. et al., "Dicarba-closo-dodecaboranes as a pharmacophore. Retinoidal antagonists and potential agonists", Chem. Pharm. Bull., (1999), 47(3), p. 398-404	1 - 7
X	FOX M.A. et al., "Transmission of electronic effects by icosahedral carboranes; skeletal carbon-13 chemical shifts and ultraviolet-visible spectra of substituted aryl-p-carboranes(1,12-dicarba-closo-dodecaboranes)", J. Chem. Soc., Dalton Trans., (1998), (3), p. 401-11	5, 7
X	COLQUHOUN H.M. et al., "Polyetherketones based on para-carborane: synthesis, sulfonation, and membrane-forming characteristics", Polymer, (1997), 38(17), p. 4539-46	5
X	PRASHAR J.K. et al., "Synthesis of carboranyl phenylalanine for potential use in neutron capture therapy of melanoma", J. Chem. Soc. Perkin. Trans. 1, (1993), (9), p. 1051-3	1, 3 - 5, 7
X	BROWN D.A. et al., "Polymers and ceramics based on icosahedral carboranes, model studies of the formation and hydrolytic stability of aryl ether, ketone, amide, and borane linkages between carborane units", J. Mater. Chem., (1992), 2(8), p. 793-804	5
X	NEMOTO H. et al., "The first alkylation of o-carboranes under essentially neutral conditions. Application to the synthesis of B carriers", J. Org. Chem., (1990), 55(25), p. 6065-6	1, 4, 5
X	Chemical Abstracts, vol. 89, 要約番号196733	5
X	Chemical Abstracts, vol. 89, 要約番号6351	5
X	MATOCHKIN V.S. et al., "Molecular mobility in polyarylates having difenylcarborane fragments in the chain", Faserforsch. Textiltech., (1975), 26(6), p. 261-5	5
X	Chemical Abstracts, vol. 82, 要約番号17164	5



C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	VALETSKII P. M. et al., "Polyamides of 1,7-bis(p-carboxy-phenyl) carborane", Vysokomol. Soedin., Ser. A, (1973), 15(6), p. 1227-33	5
X	Chemical Abstracts, vol. 76, 要約番号46645	5
X	Chemical Abstracts, vol. 75, 要約番号98063& ZAKHARKIN L. I. et al., "Ionization constants of 1-(p- and m-carboxyphenyl)-2-substituted o-carboranes", Zh. Obshch. Khim., (1971), 41(6), p. 1300-3 レジストリー番号(RN)=33809-03-9, 33809-02-8, 33809-01-7, 33809-00-6, 33808-99-0, 33808-98-93, 3808-97-8, 33808-96-7の化合物	5
X	Chemical Abstracts, vol. 71, 要約番号39047	5
X	Chemical Abstracts, vol. 68, 要約番号39684	5
X	Chemical Abstracts, vol. 66, 要約番号95101	5
X	Chemical Abstracts, vol. 65, 段落番号16989, f-g段	5
X	Chemical Abstracts, vol. 65, 段落番号10604, g-h段	5
X	Chemical Abstracts, vol. 64, 段落番号11235, d-h段	5
X	Chemical Abstracts, vol. 63, 段落番号17865, f-h段	5

